

کیمیکل ایکوی لبریم

- (1) ری ایکشنس اور پروڈکٹس میں کیا فرق ہے؟
ایک کیمیکل ری ایکشن میں جو اشیاء آپس میں ری ایکٹ کرتی ہیں انہیں ری ایکٹنٹس کہتے ہیں اور اس کے نتیجے میں بننے والی اشیاء پروڈکٹس کہلاتی ہیں۔
- (2) ریورسیبل ری ایکشن کی تعریف کریں۔
یہ دو سمتی ہوتا ہے پروڈکٹس دوبارہ ری ایکٹنٹس میں تبدیل ہو جاتے ہیں اسے \rightleftharpoons سے ظاہر کرتے ہیں۔
- (3) ایریورسیبل ری ایکشن کی تعریف کریں۔
ایریورسیبل ری ایکشن ایک سمتی ہوتا ہے پروڈکٹس دوبارہ ری ایکٹنٹس میں تبدیل نہیں ہوتے اسے \rightarrow ظاہر کرتے ہیں۔
- (4) کیمیکل ایکوی لبریم کی حالت بیان کریں۔
کیمیکل ایکوی لبریم کی حالت میں "ریورس ری ایکشن کاربٹ = فارورڈ ری ایکشن کاربٹ"
- (5) فارورڈ ری ایکشن اور ریورس ری ایکشن کی تین تین خصوصیات لکھیں۔

فارورڈ ری ایکشن	ری ایکٹنٹس آپس میں مل کر پروڈکٹس بناتے ہیں	یہ بائیں سے دائیں جانب واقع ہوتا ہے	یہ بتدریج کم ہوتا ہے۔
ریورس ری ایکشن	پروڈکٹس دوبارہ ری ایکٹنٹس بنا دیتی ہیں	یہ دائیں سے بائیں جانب واقع ہوتا ہے	یہ بتدریج تیز ہوتا ہے۔

- (6) ایکٹو ماس کی تعریف کریں اور اس کا یونٹ لکھیں۔
مولر کنسنٹریشن کو ایکٹو ماس کہتے ہیں اس کا یونٹ mol dm^{-3} ہے اسے سکورز بریکٹ [] سے ظاہر کرتے ہیں۔
- (7) لاء آف ماس ایکشن تحریر کریں۔
"کسی شے کے ری ایکٹ کرنے کا ریٹ اس کے ایکٹو ماس کے ڈائریکٹلی پروپورشنل اور ری ایکشن کاربٹ کے ری ایکٹ کرنے والی اشیاء کے ایکٹو ماس کے حاصل ضرب کے انورسلی پروپورشنل ہوتا ہے۔"

- (8) لاء آف ماس ایکشن کب اور کس نے پیش کیا؟
یہ لاء گلڈ برگ اور ویگ نے 1869ء میں پیش کیا۔
- (9) دیے گئے ری ایکشنز کا ایکوی لبریم کونسٹنٹ لکھیں
(1) $\text{H}_2 + \text{I}_2 \rightleftharpoons 2\text{HI}$, (2) $\text{CO} + 3\text{H}_2 \rightleftharpoons \text{CH}_4 + \text{H}_2\text{O}$, (3) $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightleftharpoons 2\text{NH}_3$
- (1) $K_c = \frac{[\text{HI}]^2}{[\text{H}_2][\text{I}_2]}$ (2) $K_c = \frac{[\text{CH}_4][\text{H}_2\text{O}]}{[\text{CO}][\text{H}_2]^3}$ (3) $K_c = \frac{[\text{NH}_3]^2}{[\text{N}_2][\text{H}_2]^3}$
- (10) ری ایکشن کی سمت کی پیش گوئی کیسے کی جاتی ہے؟

اور Q_c کی قیمت کا موازنہ کر کے ری ایکشن کی سمت کی پیش گوئی کی جاسکتی ہے۔

- (11) آپ کو کیسے پتہ چلے گا کہ ری ایکشن نے ایکوی لبریم حاصل کر لیا ہے؟

اگر Q_c کی قیمت سے K_c برابر ہو تو ری ایکشن ایکوی لبریم کی حالت میں ہوتا ہے۔

- (12) اگر Q_c کی قیمت سے K_c سے زیادہ ہو تو ری ایکشن کی سمت کیا ہوگی؟

اگر Q_c کی قیمت سے K_c سے زیادہ ہو تو ریورس ری ایکشن ہوتا ہے اس لیے سمت دائیں سے بائیں ہوگی۔

- (13) ایکٹو ماس اور ری ایکشن کے ریٹ میں کیا تعلق ہے؟

ایکٹو ماس اور ری ایکشن کاربٹ ڈائریکٹلی پروپورشنل ہوتے ہیں۔

- (14) سٹینک ایکوی لبریم اور ڈائنامک ایکوی لبریم کی تعریف کریں اور مثال دیں۔

سٹینک ایکوی لبریم میں ری ایکشن رک جاتا ہے ایک عمارت کا قائم رہنا اسکی مثال ہے۔ ڈائنامک ایکوی لبریم میں ری ایکشن جاری رہتا ہے لیکن اجزاء کی مقدار تبدیل نہیں ہوتی۔

- (15) ایکوی لبریم کی حالت میں ری ایکشن کیوں نہیں رکتا؟

کیونکہ اس وقت فارورڈ اور ریورس ری ایکشنز برابر ریٹ پر مگر مخالف سمت میں واقع ہو رہے ہوتے ہیں۔

- (16) ڈائنامک ایکوی لبریم کیسے قائم ہوتا ہے؟

ڈائنامک ایکوی لبریم اس وقت قائم ہوتا ہے جب "ریورس ری ایکشن کاربٹ = فارورڈ ری ایکشن کاربٹ"

- (17) ری ایکشن کی حد سے کیا مراد ہے؟

اس سے مراد ہے کہ ایکوی لبریم قائم ہونے سے پہلے کسی حد تک ری ایکشن ہوگا۔ ری ایکشن کی حد کا فیصلہ K_c کی عددی قیمت سے لگایا جاسکتا ہے۔

- (18) ریور سیبل ری ایکشنز تکمیل تک کیوں نہیں پہنچتے؟
کیونکہ یہ ری ایکشنز دونوں سمتوں میں وقوع پذیر ہوتے ہیں ان میں تکمیل سے پہلے ڈائنامک ایکوی لبریم قائم ہو جاتا ہے۔
- (19) نیومی ریٹر اور ڈی نیومی ریٹر کیا ہیں؟
کسی کیمیکل ری ایکشن کے دوران پروڈکٹس کی جانب موجود اشیاء نیومی ریٹر اور ری ایکٹنٹس کی جانب اشیاء ڈی نیومی ریٹر کہلاتی ہیں۔

ایسڈ، بیس اور سالتس

10

- (1) ایسڈ اور بیس کی تعریف کریں۔
ایسڈ ایک لاطینی زبان کے لفظ "ایسڈس" سے ماخوذ ہے جس کا مطلب ترش ہے۔
- (2) ایسڈ اور بیس کی دو خصوصیات لکھیں۔
ایسڈ کا ذائقہ ترش اور بیس کا ذائقہ کڑوا ہوتا ہے ایسڈ نیلے لٹمس کو سرخ اور بیس سرخ لٹمس کو نیلا کر دیتا ہے۔
- (3) آربینس کا ایسڈ بیس نظریہ بیان کریں۔
ایسڈ پانی میں H^+ آنسو دیتا ہے جبکہ بیس پانی میں OH^- آنسو دیتے ہیں۔
- (4) آربینس کے نظریہ کی حدود لکھیں۔
(الف) یہ صرف ایکوئس میڈیم کے لیے موزوں ہے۔ (ب) یہ NH_3 ، CO_2 جیسے کمپائونڈز جو کہ ایسڈ اور بیس ہیں کی وضاحت نہیں کرتا۔
- (5) بروئنڈلوری کا ایسڈ بیس کا نظریہ بیان کریں۔
ایسڈ کسی شے کو پروٹان (H^+) دے سکتا ہے اور بیس کسی شے سے پروٹان (H^+) لے سکتا ہے۔
- (6) لیوس کا ایسڈ بیس کا نظریہ بیان کریں۔
ایسڈ الیکٹرونز کا جوڑا قبول کر سکتا ہے مثال کے طور پر H^+ ۔ جبکہ بیس الیکٹرونز کا جوڑا دے سکتی ہے مثال کے طور پر O^{2-}
- (7) ایفٹوٹیرک کی تعریف کریں۔
ایسی شے جو ایسڈ اور بیس دونوں کے طور پر کام کرے ایفٹوٹیرک کہلاتی ہے مثال کے طور پر پانی (H_2O)
- (8) pH کی تعریف کریں اور استعمالات لکھیں۔
 H^+ کی مولر کنسنٹریشن کا منفی لوگار تھم pH کہلاتا ہے۔ $pH = -\log[H^+]$ استعمالات:۔ سلوشن کی نیچر معلوم کرنا، ادویات بنانا، سلوشن بنانا
- (9) pH کے نتائج لکھیں۔

نیوٹرل کی pH، 7 سے زیادہ ہوتی ہے

ایسڈ کی pH، 7 سے کم ہوتی ہے

نیوٹرل کی pH، 7 ہوتی ہے

- (10) انڈیکسٹر کی تعریف کریں اور مثال دیں۔
یہ ایسڈ اور بیسک سلوشنز میں مختلف رنگ دیتے ہیں۔ مثال کے طور پر لٹمس
- (11) سالتس (عمکلیات) کیسے بنتے ہیں؟
ایسڈ اور بیس کی نیوٹرائزیشن سے سالتس بنتے ہیں مثال کے طور پر NaCl - یہ یوزیٹو اور نیگیٹو آئنز سے بنے ہوتے ہیں۔
- (12) سالتس کی خصوصیات لکھیں۔

ان کے میلنگ اور بوائونگ پوائنٹس بہت زیادہ ہوتے ہیں۔

یہ کرسٹل نما ہوتے ہیں۔

یہ آئیونک کمپائونڈز ہیں۔

(13) ان سولیبیل سالتس کیسے تیار کیے جاتے ہیں؟

دو سولیبیل سالتس کے درمیان آنسو کے تبادلے سے ایک ان سولیبیل اور ایک ان سولیبیل سالت حاصل ہوتا ہے۔

(14) کانسٹیٹ ایسڈ اور کانسٹیٹ بیس کی تعریف کریں۔

کانسٹیٹ ایسڈ:۔ یہ بیس کے پروٹان قبول کرنے سے بنتی ہے۔ کانسٹیٹ بیس:۔ یہ ایسڈ کے پروٹان دینے سے بنتی ہے۔

(15) اڈکٹ کیا ہے؟ پانی سے سولیبیل سالتس کیسے حاصل کیے جاتے ہیں؟

کسی بھی لیوس ایسڈ بیس ری ایکشن کی پروڈکٹ سنگل ہوتی ہے جو اڈکٹ کہلاتی ہے۔ اوپوریشن اور کرسٹلائزیشن سے سولیبیل سالتس حاصل کیے جاتے ہیں۔

(16) فریٹائزرز کی تیاری میں استعمال ہونے والے دو ایسڈز کے نام لکھیں۔ نیز پوٹاش ایلم اور فیرک ایلم کا فارمولا لکھیں۔

(الف) سلفیورک ایسڈ (H_2SO_4) اور نائٹرک ایسڈ (HNO_3) (ب) پوٹاش ایلم ($(K_2SO_4 \cdot AL_2(SO_4) \cdot 2H_2O)$)، فیرک ایلم ($(K_2SO_4 \cdot Fe(SO_4) \cdot 24H_2O)$)

استعمالات	
سوڈیم کاربونیٹ (دائنگ سوڈا)	یہ پانی کو سوخت کرنے اس کے علاوہ گلاس، صابن اور پیپر کی تیاری میں استعمال ہوتا ہے۔
لسٹک ایسڈ (سرک)	خوراک کو خوش ذائقہ بنانے اور محفوظ کرنے اور بھرنے کے ڈنگ کے علاج میں استعمال ہوتا ہے۔
میگنیشیم ہائیڈروآکسائیڈ	یہ معدے کی ایسڈیٹی کو نیوٹرل کرنے اور شہد کی مکھی کے ڈنگ کے علاج میں استعمال ہوتا ہے۔
سوڈیم کلورائیڈ (کھانے کا نمک)	یہ کھانے میں نمک کے طور پر اور سردیوں میں سڑکوں سے برف ختم کرنے کے لیے استعمال ہوتا ہے۔
سوڈیم سلفائیٹ	یہ گلاس، پیپر اور ڈیٹر جنٹس کی تیاری میں استعمال ہوتا ہے۔
سلفیورک ایسڈ	یہ کھاد بنانے اور پیسٹ انڈسٹری میں استعمال ہوتا ہے۔
سوڈیم سلیکیٹ	یہ ڈیٹر جنٹس اور ایڈھسوز کی تیاری میں استعمال ہوتا ہے۔
پوٹاشیم نائٹریٹ	یہ کھاد کے طور پر استعمال ہوتا ہے۔
نائٹرک ایسڈ	یہ کھاد بنانے اور پیسٹ انڈسٹری میں استعمال ہوتا ہے۔
تعریفیں	
ڈبل سالٹس	دونوں سالٹس کو ملانے سے ڈبل سالٹ بنتا ہے اس میں سالٹس کے اجزاء تمام خصوصیات برقرار رکھتے ہیں۔
ایسڈک سالٹس	ایسڈ کے H^+ آئنز کو میٹل کے پوزیٹو آئن سے جزوی طور پر تبدیل کرنے سے ایسڈک سالٹس بنتے ہیں
بیسک سالٹس	بیسک سالٹس پولی ہائیڈرو آکسی بیسز کی ایسڈ کیساتھ نامکمل نیوٹرائزیشن سے بنتے ہیں۔
نارمل سالٹس	نارمل سالٹس ایسڈ کے H^+ آئنز کی امونیم آئنز سے بنتے ہیں۔
کمڈ سالٹس	ایسے سالٹس جو ایک سے زیادہ بیسک یا ایسڈک ریڈیکلز پر مشتمل ہوں کمڈ سالٹس کہلاتے ہیں۔

آرگینک کیمسٹری

11

(1) آرگینک کیمسٹری کی تعریف کریں۔

کاربن اور ہائیڈروجن کے مرکبات کا مطالعہ آرگینک کیمسٹری کہلاتا ہے۔

(2) وائٹل فورس تھیوری سے کیا مراد ہے؟ یہ کیسے رد ہوئی؟

وائٹل فورس تھیوری کے مطابق آرگینک کمپاؤنڈز صرف زندہ اجسام سے حاصل ہوتے ہیں انہیں لیبارٹری میں استعمال نہیں کیا جاسکتا۔ وہ بلنے امونیم سائٹیٹ سے پوریا تیار کر کے اس تھیوری کا خاتمہ کیا۔

(3) مالکیو لرفارمول اور سٹرکچرل فارمولہ کی تعریف کریں۔

مالکیو لرفارمولہ مالکیول میں موجود ایٹمز کی اصل تعداد کو ظاہر کرتا ہے۔ جبکہ سٹرکچرل فارمولہ مالکیول میں موجود ایٹمز کی صحیح ترتیب کو ظاہر کرتا ہے۔

(4) کنڈینسڈ فارمولہ اور الیکٹر ونک یا ڈاٹ کراس فارمولہ کی تعریف کریں۔

کنڈینسڈ فارمولہ کاربن سے جڑے ایٹمز کے گروپ کو ظاہر کرتا ہے جبکہ الیکٹر ونک یا ڈاٹ کراس فارمولہ مالکیول میں موجود الیکٹرونز کی تقسیم کو ظاہر کرتا ہے۔

(5) ایرونیٹک کمپاؤنڈز اور ایلی سائیکلک کمپاؤنڈز کی تعریف کریں اور مثال دیں۔

ایسے کمپاؤنڈز جن میں ہینزین رنگ موجود ہو اور ہینٹک کمپاؤنڈز کہلاتے ہیں مثال کے طور پر نیفتھالین۔ ایسے کمپاؤنڈز جن میں ہینزین رنگ موجود نہ ہو

(6) ہوموسائیکلک اور ہیٹروسائیکلک کمپاؤنڈز میں کیا فرق ہے؟ مثال دیں

ایسے کمپاؤنڈز جن کے رنگ میں صرف کاربن ایٹمز موجود ہوں ہوموسائیکلک کمپاؤنڈز کہلاتے ہیں۔ مثال کے طور پر ہینزین۔

ایسے کمپاؤنڈز جن کے رنگ میں کاربن کے علاوہ دوسرے ایلیمنٹس کے ایٹمز موجود ہوں ہیٹروسائیکلک کمپاؤنڈز کہلاتے ہیں۔ مثال کے طور پر تھائیوفین

(7) کیٹی نیشن اور آکسو مرز کی تعریف کریں۔

کاربن ایٹمز کی لانگ چیز بنا رنگ بنانے کی صلاحیت کیٹی نیشن کہلاتی ہے۔ ایسے کمپاؤنڈز جن میں ایٹمز کی تعداد ایک جیسی لیکن ایٹمز کی ترتیب مختلف ہو آکسو مرز کہلاتے ہیں۔

(8) اوپن چین یا ایلی سائیکلک کمپاؤنڈز کی تعریف کریں۔

ایسے کمپاؤنڈز جن کے مالکیولز میں آخری کاربن ایٹمز جڑے نہیں ہوتے یہ کاربن ایٹمز کی چین بناتے ہیں جو سٹریٹ یا برانچ ہو سکتی ہے۔

(9) کلوز چین کیا ہے؟ یا سائیکلک ہائیڈرو کاربن کی تعریف کریں۔

ایسے کمپاؤنڈز جن کے آخری کاربن ایٹمز آزاد نہیں ہوتے بلکہ یہ رنگ بنانے کے لیے جڑے ہوتے ہیں۔

- 10) کوئلہ کیسے بنتا ہے؟ کوئلہ کی تعریف کریں۔
 11) لاکھوں سال پہلے زمین کی تہ میں دفن شدہ مردہ پودوں کی ڈی کمپوزیشن (توڑ پھوڑ) کی وجہ سے کوئلہ بنتا ہے۔ کاربن، ہائیڈروجن، آکسیجن، نائٹروجن اور سلفر سے بنایا ہوا رنگ کا کچر کوئلہ کہلاتا ہے۔
 12) پیٹرو لیوم کی تعریف کریں۔
 پیٹرو لیوم گہرا براؤن یا سبزی مائل کابے رنگ مائع ہے یہ بہت سی گیس، مائع اور ٹھوس ہائیڈروکاربنز کا پانی کے ساتھ سائلز اور زمینی پارٹیکلز کا ایک پیچیدہ مکسچر ہے۔
 13) قدرتی گیس کی اہمیت بیان کریں۔

یہ گازوں میں CNG کی صورت میں فیول کے طور پر استعمال ہوتی ہے۔

یہ گھروں اور انڈسٹری میں فیول کے طور پر استعمال ہوتی ہے۔

- 13) کاربونائزیشن اور ڈسٹرکٹو سٹیلیشن کی تعریف کریں۔
 14) کوئلہ کی کوئلہ میں تبدیلی کو کاربونائزیشن کہتے ہیں۔ ہوا کی غیر موجودگی میں کوئلہ کو بلنڈ ٹمبر پچر پر گرم کرنا ڈسٹرکٹو سٹیلیشن کہلاتا ہے۔
 14) کول گیس اور امونیاک لکری کی تعریف کریں۔
 15) کول گیس:- یہ ہائیڈروجن، میتھین اور کاربن مونو آکسائیڈ کا مکسچر ہے جو فیول کے طور پر کام آتا ہے۔ امونیاک لکری:- یہ امونیا گیس کا پانی میں سلوشن ہے اور کھاد بنانے میں استعمال ہوتا ہے۔
 15) کوئلہ کی اقسام اور انکا استعمال لکھیں۔

نمبر شمار	اقسام کے نام	کاربن کی مقدار	استعمالات
1	پیٹ	60%	یہ نرم قسم کا کوئلہ ہے یہ تھرمل پاور پلانٹ میں استعمال ہوتا ہے
2	لگنائٹ	70%	یہ نرم قسم کا کوئلہ ہے یہ تھرمل پاور پلانٹ میں استعمال ہوتا ہے
3	ہیوی مینیس	80%	یہ عام قسم کا کوئلہ ہے یہ گھروں میں استعمال ہوتا ہے
4	انٹھراسائیٹ	90%	یہ اعلیٰ قسم کا سخت کوئلہ ہے یہ انڈسٹری میں استعمال ہوتا ہے

- 16) کوک کیا ہے؟ اس کا مقصد تحریر کریں۔
 کوک 98% کاربن ہے یہ کول کا ٹھوس ویٹ ہے۔ یہ ریڈیوسنگ ایجنٹ اور فیول کے طور پر استعمال ہوتا ہے۔
 17) نارمل پروپائل اور آکسوپروپائل میں کیا فرق ہے؟
 پروپین سٹیٹ چین سٹرکچر رکھتی ہے جب آخر سے H خارج کر دیا جاتا ہے تو یہ نارمل پروپائل بنتی ہے۔ اور جب درمیان والے کاربن ایٹم سے ایک H خارج کر دیا جاتا ہے تو یہ آکسوپروپائل کہلاتی ہے۔
 18) ہومولو گس سیریز کی تعریف کریں۔
 آرگینک کمپائونڈز کو ان کی ایک جیسی کیمیائی خصوصیات کی بنا پر گروپس میں تقسیم کیا گیا ہے ہر ایک گروپ کو ہومولو گس سیریز کہا جاتا ہے۔
 19) الکانل ریڈیکل کیسے بنتے ہیں؟
 الکیلز (alkanes) میں سے ایک ہائیڈروجن ایٹم خارج کرنے سے الکانل ریڈیکل بنتے ہیں۔
 20) آرگینک کمپائونڈز کے استعمالات تحریر کریں۔
 یہ خوراک، کپڑوں، فیول، ادویات اور بہت سے کیمیکلز کی تیاری میں استعمال ہوتے ہیں۔
 21) فنکشنل گروپ کی تعریف کریں۔
 ایٹمز کا گروپ جو آرگینک کمپائونڈز کی مخصوص خصوصیات کا تعین کرے۔ فنکشنل گروپ کہلاتا ہے۔

ہائیڈروکاربنز

12

- 1) ہائیڈروکاربنز کی تعریف کیجیے۔ ایک مثال دیجیے۔
 کاربن اور ہائیڈروجن سے بننے والے کمپائونڈز ہائیڈروکاربنز کہلاتے ہیں۔ مثال:- میتھین (Methane)
 2) سیچورینڈ ہائیڈروکاربنز کی تعریف کریں اور ایک مثال دیں۔
 ایسے ہائیڈروکاربنز جو سٹیکل بانڈ سے جڑے ہوئے ہوں سیچورینڈ ہائیڈروکاربنز کہلاتے ہیں۔ مثال:- میتھین (CH₄)
 3) ان سیچورینڈ ہائیڈروکاربنز سے کیا مراد ہے؟ ایک مثال دیجیے۔
 ایسے ہائیڈروکاربنز جو ڈبل یا ٹریپل بانڈ سے جڑے ہوں۔ ان سیچورینڈ ہائیڈروکاربنز کہلاتے ہیں۔ مثال:-

$$HC \equiv CH$$

$$H_2C = CH_2$$
 4) الکیلز "ہیرافنز" کیوں کہلاتی ہیں؟
 الکیلز سیچورینڈ ہوتے ہیں اس لیے کہ ری ایکٹو ہوتے ہیں اور ہیرافنز کہلاتے ہیں۔ ہیرا کا مطلب کم اور فین کا مطلب آہنی یاری ایکٹیوٹی ہے۔

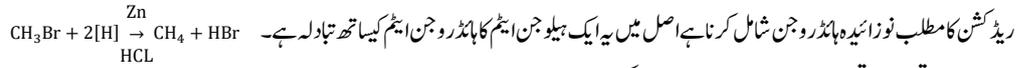
(5) الکیلز: (alkanes)، الکیلز: (alkenes) اور الکانز کے جنرل فارمولے لکھیں۔

C_nH_{2n-2}	الکانز	C_nH_{2n}	الکیلز: (alkenes)	C_nH_{2n+2}	الکیلز: (alkanes)
---------------	--------	-------------	-------------------	---------------	-------------------

(6) الکیلز کو "اولی فنز" کیوں کہا جاتا ہے؟

یہ ہیلوجینز کیساتھ ری ایکشن کر کے آئی پروڈکٹس بناتے ہیں۔ اس لیے اولی فنز کہلاتے ہیں۔

(7) الکانل ہیلو ایڈز کو کیسے ریڈیوس کیا جاتا ہے؟



(8) کلوروفارم، میتھین اور ایسی ٹیلین کے استعمالات لکھیں۔

استعمالات	
کلوروفارم	ربڑ بنانے کے لیے بطور سولویٹ اور مریضوں کو بے ہوش کرنے کے لیے استعمال ہوتا ہے۔
میتھین	پھلوں کو مصنوعی طریقے سے پکانے، پوٹی تھین کی تیاری اور بے ہوش کرنے کے لیے استعمال ہوتی ہے۔
ایسی ٹیلین	اس سے خارج ہونے والی حرارت و بلڈنگ کے لیے استعمال ہوتی ہے۔ یہ الکوہلز اور ایڈز بنانے کے لیے استعمال ہوتی ہے۔
میتھین	گھریلو فیول اور CNG (کمپریسڈ نیچرل گیس) گاڑیوں میں فیول کے طور پر استعمال ہوتی ہے۔

(9) الکیلز (Alkanes) کی طبیعی خصوصیات لکھیں۔ الکیلز کے سورسز (وقوع) لکھیں۔

مالیکیولر سائز بڑھنے سے یہ زیادہ سکس ہو جاتے ہیں۔ اور ان کی ڈینسٹیٹی میں اضافہ ہو جاتا ہے۔ کونکہ، پیٹرولیم اور قدرتی گیس الکیلز کے سورسز ہیں۔

(10) الکیلز کیوں ری ایکٹو ہیں؟

یہ بہت زیادہ ری ایکٹو ہوتے ہیں کیونکہ ان میں ڈبل بانڈ کے الیکٹرونز کی ایکشن کے لیے باآسانی دستیاب ہوتے ہیں۔

(11) الکیلز کی ہائیڈرو جینیشن کے بارے میں آپ کیا جانتے ہیں؟



(12) الکیلز اور الکانز میں کیا فرق ہے؟

الکیلز میں کاربن ایٹمز کے درمیان ڈبل بانڈ جبکہ الکانز میں کاربن ایٹمز کے درمیان ڈبل بانڈ پایا جاتا ہے۔

(13) متبادلے کے ری ایکشن سے کیا مراد ہے؟

ایساری ایکشن جس میں سیچوریٹڈ کمپاؤنڈ کے ہائیڈروجن ایٹمز کو ہیلوجن ایٹمز کیساتھ تبدیل کیا جاتا ہے۔ متبادلے کاری ایکشن کہلاتا ہے۔

(14) ایٹھائل کالمیلکیولر اور سٹرکچرل فارمولا لکھیں۔

$H - C \equiv C - H$	سٹرکچرل فارمولا	C_2H_2	مالیکیولر فارمولا
----------------------	-----------------	----------	-------------------

(15) الکانز ایسیٹیلینز کیوں کہلاتے ہیں؟

الکانز کی سیریز کے پہلے ممبر کا نام ایسیٹیلین ہے اس لیے الکانز کو ایسیٹیلینز بھی کہتے ہیں۔

(16) الکانز کی طبیعی خصوصیات لکھیں۔

یہ ہلکی گارلک بو والی بے رنگ گیس ہے	ایسیٹیلین ہوا سے تھوڑی ہلکی ہے	الکانز آتش گیر ہیں
-------------------------------------	--------------------------------	--------------------

(17) الکیلز کی دو طبیعی خصوصیات لکھیں۔

یہ ناپور ہوتی ہے	میتھین خوشبو کیساتھ بے رنگ گیس ہے
------------------	-----------------------------------

بائیو کیمسٹری

13

(1) مختصر آبیان کریں کہ پودے آئل کا سورس ہیں؟

پودے آئل بنانے والے پھولوں میں ذخیرہ کر لیتے ہیں مثلاً آئل فلاور آئل، کوکونٹ آئل، کارن آئل وغیرہ

(2) پوٹی سکرائڈز کی تعریف کریں اور دو خصوصیات لکھیں۔

یہ میکرو مالیکیولز سے بنے کاربوہائیڈریٹس ہیں جو سیککڑوں سے ہزاروں مونوسکرائڈز پر مشتمل ہوتے ہیں مثلاً سٹارچ۔ خصوصیات:- یہ ایمارفس ٹھوس ہیں۔ یہ بے ذائقہ ہوتے ہیں اور پانی میں ان سولیبیل ہیں۔

- (3) دس اماٹو ایڈز ہمارے لیے کیوں ضروری ہیں؟
یہ اس لیے ضروری ہیں کیونکہ ہمارا جسم انہیں خود تیار نہیں کر سکتا اور ہمیں انہیں غذا کے ذریعے حاصل کرنا پڑتا ہے۔
- (4) اینٹینٹیل اور نان اینٹینٹیل اماٹو ایڈز میں کیا فرق ہے؟
میں میں سے دس اماٹو ایڈز انسانی جسم میں بنتے ہیں اور یہ نان اینٹینٹیل اماٹو ایڈز کہلاتے ہیں جبکہ باقی دس جو ہمارا جسم نہیں بنا سکتا اینٹینٹیل اماٹو ایڈز کہلاتے ہیں۔
- (5) پروٹین کے دو سورسز اور استعمالات لکھیں۔
کھالیں پروٹینز ہیں یہ چیز بنانے، جیکٹس اور کھیلوں کا سامان وغیرہ بنانے میں استعمال ہوتی ہیں۔ پودے بھی پروٹینز بناتے ہیں جیسا کہ دالیں اور پھلیاں وغیرہ یہ خوراک کے طور پر استعمال ہوتی ہیں۔
- (6) RNA سے کیا مراد ہے؟ اس کا فنکشن کیا ہے؟
RNA رابونوکلک ایڈز کا مخفف ہے۔ اور جینٹک ہدایات کو وصول کر کے نئی پروٹینز بنانے کا ذمہ دار ہے۔
- (7) مندرجہ ذیل کے فارمولے لکھیں۔ (الف) پالمیٹک ایڈز (ب) سٹیئرک ایڈز

$C_{17}H_{35}COOH$	سٹیئرک ایڈز	$C_{15}H_{31}COOH$	پالمیٹک ایڈز
--------------------	-------------	--------------------	--------------

- (8) وٹامن A کے سورسز اور استعمالات تحریر کریں۔
سورسز: ڈیری پروڈکٹس، انڈے، آئلز، فیٹس، مچھلی، اور سبزیاں وغیرہ۔ استعمالات: یہ اپنی تقسیم کو ٹھیک کرتا ہے یہ ریٹینا کے اندھیرے میں تصرف کتنے کے عمل کو بہتر بناتا ہے۔
- (9) وٹامن D کے دو سورسز تحریر کریں۔
(الف) مچھلی کا جگر، ڈیری پروڈکٹس آئلز، اور فیٹس۔ (ب) جب جلد پر سورج کی روشنی پڑتی ہے تو وٹامن D بنتا ہے۔
- (10) ریڈیوسنگ شو گرگز کسے کہتے ہیں؟ مثال دیجیے۔
مونوسکر اینڈز کو ہائڈرو لائزڈ نہیں کیا جاسکتا یہ ریڈیوسنگ اینٹینٹس کہلاتے ہیں۔ اس لیے انہیں ریڈیوسنگ شو گرگز کہتے ہیں۔ مثلاً گلوکوز
- (11) بائیو کیمسٹری کیا ہے؟
یہ ایسی فیلڈ ہے جس کا تعلق قدرتی طور پر جانداروں میں پائے جانے والے مالیکیولز مثلاً کاربوہائڈریٹس، پروٹینز، لیپڈز اور وٹامنز سے ہے۔
- (12) کاربوہائڈریٹس کیا ہیں؟ جنرل فارمولا لکھیں۔
یہ میکرو مالیکیولز ہیں جو پولی ہائڈرو آکسی ایڈز ہائڈز ہیں۔ یہ ہمیں انرجی مہیا کرتے ہیں۔ مثلاً آفرکٹوز اور گلوکوز۔ اس کا جنرل فارمولا ہے۔
 $C_n(H_2O)_n$
- (13) فوٹو سنتھی سز کی تعریف کریں۔
کاربوہائڈریٹس پودوں میں فوٹو سنتھی سز کے عمل کے ذریعے سورج کی روشنی اور سبز پگمنت کلوروفل کی موجودگی میں کاربن ڈائی آکسائیڈ اور پانی بنتے ہیں۔
گلوکوز بننے کی متوازن کیمیائی مساوات
 $6CO_2 + 6H_2O \xrightarrow[\text{کلوروفل}]{\text{سورج کی روشنی}} C_6H_{12}O_6 + 6O_2$
- (14) آئل اور فیٹس (گھی) کیا ہیں کیا فرق ہے؟
آئلز روم ٹمپرچر پر پائے جکے فیٹس (گھی) روم ٹمپرچر پر ٹھوس ہوتے ہیں۔ آئل ان سیچوریٹڈ اور گھی سیچوریٹڈ ہوتا ہے۔
- (15) مونوسکر اینڈز کی دو خصوصیات لکھیں۔
(الف) ان کا ذائقہ بیٹھا ہوتا ہے۔ (ب) یہ پانی میں سولیبل ہوتے ہیں۔
- (16) لیڈز کے دو سورسز اور دو استعمالات لکھیں۔
سورسز: فیٹس جانوروں، پودوں اور سمندری حیات سے حاصل ہوتے ہیں۔ استعمالات: یہ سوپ انڈسٹری، بیکری کی اشیاء اور کھانا پکانے میں استعمال ہوتے ہیں۔
- (17) DNA سے کیا مراد ہے؟ اس کا فنکشن کیا ہے؟
یہ ڈی آکسی رابونوکلک شو گرگز پر مشتمل ہوتا ہے۔ یہ ایک لمبا ڈبل سٹریٹڈ مالیکیول ہے جو دو چیز پر مشتمل ہوتا ہے شوگر اور فاسفیٹ گروپس چیز بناتے ہیں۔ یہ RNA کی پروڈکشن کو کنٹرول کرتا ہے۔
- (18) جینٹک کوڈ آف لائف کیا ہے؟
DNA میں جینٹک انفارمیشن ذخیرہ ہوتی ہے جو بطور ہدایات نسل در نسل منتقل ہوتی ہیں۔ ان ہدایات کو جینٹک کوڈ آف لائف کہتے ہیں۔
- (19) وائر سولیبل اور فیٹ سولیبل وٹامنز کے نام لکھیں۔
وائر سولیبل وٹامنز "B" اور "C" ہیں یہ پانی میں سولیبل ہیں۔ فیٹ سولیبل وٹامنز "A"، "D"، "E" اور "K" ہیں یہ فیٹس میں سولیبل ہیں۔
- (20) باسی کلکشن میں بدبو کس وجہ سے ہوتی ہے؟
باسی کلکشن میں بدبو اس میں موجود بیوٹائوٹک ایڈز کی وجہ سے ہے۔

- (21) فیٹ سولیبیل وٹامنز کے کیا نقصانات ہیں؟ جسم میں وٹامن "D" کی زیادتی کے کیا اثرات ہیں؟
یہ زیادہ مقدار میں استعمال کرنے سے جسم میں جمع ہو کر بیماریوں کا سبب بنتے ہیں۔ جسم میں وٹامن ڈی کی زیادتی سے ہڈیوں کا درد اور گردوں میں پتھریاں بن جاتی ہیں۔
- (22) وٹامنز سے کیا مراد ہے؟
نارمل گردو تھ کے لئے کاربوہائیڈریٹس، پروٹینز اور فیٹس کے علاوہ کچھ اشیاء کم مقدار میں درکار ہوتی ہیں فنک (Funk) نے ان اشیاء کو وٹامنز کا نام دیا۔
- (23) مارجرین کیسے تیار کیا جاتا ہے؟
200°C پر وینچیل آئل میں ہائیڈروجن گزارنے سے مارجرین بنتی ہے۔ ہائیڈروجن کی مقدار جتنی زیادہ ہوگی مارجرین اتنا زیادہ سخت ہوگی۔
- (24) جیلیٹن کو کیسے حاصل کیا جاتا ہے؟
پروٹین ہڈیوں میں پائی جاتی ہے جب ہڈیوں کو گرم کیا جاتا ہے تو جیلیٹن بنتی ہے۔
- (25) کاربوہائیڈریٹس کے دو استعمالات لکھیں۔
(الف) یہ مسلزی کریمنگ سے حفاظت کرتے ہیں۔ (ب) بلڈ پریشر کو کنٹرول کرتے ہیں
- (26) لیڈز کی تعریف کریں۔
لیڈز فیٹی ایسڈز سے بنے ہوئے میکرو مالیکیولز ہیں۔ لیڈز میں آئلز اور فیٹس شامل ہیں۔
- (27) پیپٹائڈ لنکج سے کیا مراد ہے؟ پروٹین کی بنیادی اکائی کیا ہے؟
امائنو ایسڈز آپس میں پیپٹائڈ لنکج سے جڑے ہوتے ہیں۔ اور پروٹین بناتے ہیں۔ پروٹین کی بنیادی اکائی امائنو ایسڈ ہے۔
- (28) وینچیل آئل کی ہائیڈرو جینیشن کیا ہے؟
وینچیل آئل کا نکل کینالٹ کی موجودگی میں 250°C سے 300°C پر ہائیڈرو جین سے ری ایکٹ کرنا ہائیڈرو جینیشن کہلاتا ہے اس عمل میں گھی حاصل ہوتا ہے۔
- (29) تجارتی پیمانے پر انزائمز کے استعمالات لکھیں۔
یہ گنے اور سٹارچ سے ایٹھائل الکوحل بنانے کے لئے استعمال ہوتا ہے۔ انزائمز مٹھاس میں اضافے کے لئے بھی استعمال ہوتے ہیں۔
- (30) پانی میں سولیبیل وٹامنز کے کیا فوائد ہیں؟
ان کا اخراج جسم سے جلد ہو جاتا ہے۔ ان کی زیادہ مقدار نقصان دہ نہیں ہوتی البتہ ان کی کمی بیماریوں کا باعث بنتی ہے۔
- (31) اولیگو سکرائیڈز کی دو خصوصیات لکھیں۔
یہ سفید کر سٹلائٹ ٹھوس ہیں ذائقے میں میٹھے اور پانی میں آسانی سے حل ہو جاتے ہیں۔
- (32) امائنو ایسڈز کی تعریف کریں۔
امائنو اور کار باکسل گروپس پر مشتمل آرگینک کمپائونڈز کو امائنو ایسڈز کہتے ہیں۔
- (33) پروٹین کن اشیاء میں پائی جاتی ہے۔
پروٹین، مسلز، سکین، بالوں، ناخنوں، اون اور پروں میں پائی جاتی ہے۔
- (34) گلوکوز اور فرکٹوز میں کیا فرق ہے؟
گلوکوز ایک سینٹا ہائیڈرو آکسی ایسڈ ہے جبکہ فرکٹوز ایک سینٹا ہائیڈرو آکسی کیٹون ہے۔

امائنو سفیر

14

- (1) ٹروپوسفیر میں ٹمپریچر کم ہونے کے مظہر کی وضاحت کریں۔
ٹروپوسفیر میں کاربن ڈائی آکسائیڈ اور پانی کا ارتقا بہت کم ہے۔ یہ سورج سے آنے والی شعاعوں کو کنٹرول کرتی ہے اور درجہ حرارت کم کرتی ہے۔
- (2) ہوا کے پرائمری اور سیکنڈری پلوٹینٹس میں موازنہ کریں۔
پرائمری پلوٹینٹس فوسل فیولز اور آرگینک کمپائونڈز کے جلنے سے بنتے ہیں جبکہ سیکنڈری پلوٹینٹس پلوٹینٹس پرائمری پلوٹینٹس کے کیمیکل ری ایکشن سے بنتے ہیں۔
- (3) CO اور CO₂ کے اخراج کے سورسز لکھیں۔

فوسل فیولز کے جلنے اور جنگل میں آگ لگنے اور کٹری جلائے سے خارج ہوتی ہیں۔

آتش فشاں کے پھٹنے اور آرگینک اشیاء کی ڈی کمپوزیشن سے خارج ہوتی ہیں۔

(4) CO₂ امائنو سفیر کو گرم رکھنے کا باعث کیوں بنتی ہے؟

گلوبل وارمنگ اور آکسائیڈ سورج کی شعاعوں کو اندر آنے دیتی ہے لیکن واپس جاتی شعاعوں کو جذب کر لیتی ہے جس سے زمین کا درجہ حرارت بڑھ جاتا ہے۔

- (5) اگر ہوا میں CO_2 نہ ہوتی تو کیا ہم زندہ رہ سکتے تھے؟
اگر ہوا میں کاربن ڈائی آکسائیڈ (CO_2) نہ ہوتی تو فوٹو سنتھیسیز کا عمل نہ ہوتا۔ اور آکسیجن نہ پیدا ہوتی اس لیے کاربن ڈائی آکسائیڈ کے بغیر ہم زندہ نہیں رہ سکتے تھے۔
- (6) ہوا کے پلوٹینٹ کے طور پر SO_2 گیس سے انسانی صحت کو کیا خطرات لاحق ہیں؟
سلفر ڈائی آکسائیڈ (SO_2) سانس لینے کے عمل کو دشوار بناتی ہے یہ ہوا میں بارش کے پانی سے ری ایکٹ کر کے ایسڈ رین بناتی ہے جو نقصان دہ ہے۔
- (7) گنجان آباد علاقے ناقابل رہائش کیوں ہو رہے ہیں؟
گلوبل وارمنگ کی وجہ سے برفانی چوٹیاں پگھل رہی ہیں اور سمندر کی سطح میں اضافہ ہونے کی وجہ سے ساحلی علاقوں کے ڈوبنے کا خطرہ ہے۔
- (8) ایسڈ رین کس طرح زمین کی ایسڈٹی میں اضافہ کرتی ہے؟
ایسڈ رین زمین میں جذب ہوتی ہے تو زمین کی pH 4 سے کم ہو جاتی ہے اور زمین کی ایسڈٹی میں اضافہ ہو جاتا ہے۔
- (9) گرین ہاؤس ایفیکٹ کی تعریف کریں۔
ہوا میں کاربن ڈائی آکسائیڈ بڑھنے سے سورج کی شعاعیں واپس نہیں لوٹ پاتیں اور اٹموسفیر کے درجہ حرارت میں اضافہ ہو جاتا ہے۔ یہ گرین ہاؤس ایفیکٹ کہلاتا ہے۔
- (10) اوزون کے خاتمے کے دو اہم اثرات بیان کریں۔
1- فوڈ چین ناکارہ ہو جاتی ہے۔
2- انسانوں اور جانوروں میں جلد کے کینسر کا خطرہ ہوتا ہے۔
- (11) سٹریٹوسفیئر میں اوزون لیئر کیسے بنتی ہے؟
سٹریٹوسفیئر کے درمیانی حصے میں بہت کم الٹرا وائلٹ شعاعیں گزرتی ہیں یہاں آکسیجن کا ایٹم " O " اور آکسیجن کا مالیکیول " O_2 " اوزون بنا دیتی ہیں اس کا فارمولا " O_3 " ہے۔
- (12) اٹموسفیرک ماس کا 75 فیصد ٹروپوسفیئر میں کیوں پایا جاتا ہے؟
یہ وہ جگہ ہے جس میں ہر قسم کی زندگی ممکن ہے۔ یہاں بہت سی گیسز اور بخارات موجود ہوتے ہیں اس وجہ سے زیادہ ماس ٹروپوسفیئر میں پایا جاتا ہے۔
- (13) کلوروفلوروکاربمز سے اوزون کی لیئر کو کیسے نقصان پہنچتا ہے؟
یہ سٹریٹوسفیئر میں کلورین کے ریڈیکلز بناتی ہے۔ جو اوزون میں آکسیجن " O_2 " سے ری ایکٹ کر کے اوزون لیئر کو نقصان پہنچاتی ہے۔
- (14) ایسڈ رین کس طرح بنتی ہے؟
ایسڈ رین بارش کے پانی میں سلفر ڈائی آکسائیڈ اور نائٹروجن ڈائی آکسائیڈ کے حل ہونے سے بنتی ہے۔
- (15) اوزون ہول کیا ہے؟ یہ کہاں دریافت ہوا؟
وہ جگہ جہاں اوزون ختم ہو جاتی ہے اوزون ہول کہلاتا ہے۔ یہ سب سے پہلے انٹارکٹیکا پر دیکھے گئے۔
- (16) اٹماسفیئر کی لیئر کے نام لکھیں؟ ان کی زمین کی سطح سے بلندی لکھیں۔

تھر مو سفیئر	میسو سفیئر	سٹریٹوسفیئر	ٹروپوسفیئر	ریجن کا نام
120-85 کلومیٹر	85-50 کلومیٹر	50-12 کلومیٹر	12-0 کلومیٹر	زمین کی سطح سے بلندی

- (17) اٹماسفیئر سے کیا مراد ہے؟
اٹماسفیئر زمین کے گرد مختلف گیسز کا غلاف ہے یہ زمین کی سطح کے اوپر کی جانب مسلسل کسی حد کے بغیر پھیلا ہوا ہے۔
- (18) ایسڈ رین سے آبی حیات کیسے متاثر ہوتی ہے؟
ایسڈ رین مینلز کو اپنے اندر حل کر لیتی ہے۔ یہ آبی حیات مثلاً مچھلیوں کے گلز کو بند کر دیتی ہے اور مچھلیاں مر جاتی ہیں۔
- (19) گلوبل وارمنگ کے دو اثرات لکھیں۔
زمین کا اوسط درجہ حرارت بڑھ رہا ہے اور موسمیاتی تبدیلیاں واقع ہوتی ہیں۔
- (20) والیوم کے لحاظ سے اٹماسفیئر کی فیصد کمپوزیشن تحریر کریں۔

کاربن ڈائی آکسائیڈ	آکسیجن	آرگون	نائٹروجن
0.03	20.94	0.93	78.09

- (21) ایسڈ رین کس طرح عمارتوں کو نقصان پہنچاتی ہے؟
ایسڈ رین ماربل اور چوڑے کے پتھروں میں موجود کلسیم کاربونیٹ پر حملہ کرتی ہے جس سے عمارتوں کو نقصان پہنچتا ہے۔
- (22) سٹریٹوسفیئر کے نچلے حصے میں اوزون کیوں نہیں بنتی ہے؟
سٹریٹوسفیئر کے نچلے حصے تک بہت کم الٹرا وائلٹ ریڈی ایشن پہنچ پاتی ہیں۔ اس لیے یہاں اوزون نہیں بنتی ہے۔

- (23) ٹروپوسفیئر میں ٹمبرچ کیوں کم ہوتا ہے؟ اس کے دو اجزاء کے نام لکھیں۔
ٹروپوسفیئر انفراریڈ شعاعوں کو جذب کر کے اٹموسفیئر کو گرم رکھتی ہے۔ لیکن بلندی میں اضافے سے گیسز کی مقدار کم ہو جاتی ہے۔ اس کے دو اجزاء نائٹروجن اور آکسیجن ہیں۔
- (24) ہوا کے پلوٹینٹس کتنے اور کونسی اقسام کے ہیں؟
دو طرح کے ہوتے ہیں:- 1- پرائمری پلوٹینٹس (سلفر اور کاربن ڈائی آکسائیڈ) 2- سیکنڈری پلوٹینٹس (سلفیورک ایسڈ اور کاربانک ایسڈ)
- (25) قدرتی طور پر سلفر کے کمپاؤنڈز کیسے خارج ہوتے ہیں؟
آرگینک اشیاء کی ڈمی کمپوزیشن، آتش فشاں گیسز اور جنگلات کی آگ سے سلفر کے کمپاؤنڈز خارج ہوتے ہیں۔
- (26) وضاحت کریں کہ اوزون انسانوں کے لیے مفید ہے؟
یہ انسانوں کو سورج سے آنے والی الٹرا وائلٹ شعاعوں سے بچاتی ہے یہ شعاعیں جلد کے کینسر کا باعث بنتی ہیں۔
- (27) گاڑیوں میں کینالٹ کنورٹر کیوں استعمال ہوتے ہیں؟
کینالٹ کنورٹر نقصان دہ پلوٹینٹس کو بے ضرر کمپاؤنڈز میں تبدیل کرتے ہیں اس لیے گاڑیوں میں استعمال ہوتے ہیں۔
- (28) CO₂ گرین ہاؤس گیس کیوں کہلاتی ہے؟
- (29) دو ایسڈز کے نام بتائیں جو بارش کے پانی کی pH کم کرتے ہیں۔
سلفیورک ایسڈ اور نائٹریک ایسڈ
- (30) اٹموسفیئر میں اوزون کیوں ختم ہو رہی ہے؟
اٹموسفیئر میں اوزون کے ختم ہونے کی وجہ کلوروفلوروکاربنز ہیں۔ اسکا ایک ریڈیکل کئی لاکھ اوزون مالیکیولز کو تباہ کرنے کی صلاحیت رکھتا ہے۔
- (31) زمین کے چار قدرتی سفیئرز کے نام لکھیں؟
لیتھوسفیئر، ہائڈروسفیئر، اٹموسفیئر، بائیوسفیئر
- (32) CO صحت کے لیے کیوں نقصان دہ ہے؟
CO بے رنگ اور بے بو ہے اسکی موجودگی کا احساس نہیں ہوتا یہ آکسیجن کی سپلائی میں رکاوٹ پیدا کرتی ہے اور موت کا سبب بنتی ہے۔
- (33) پلوٹینٹس اور کنیٹمی نینٹس میں کیا فرق ہے؟
پلوٹینٹس آلودگی کا سبب بنتے ہیں جبکہ کنیٹمی نینٹس کسی چیز کو ناخالص بناتے ہیں۔
- (34) اوزون کی تعریف کریں۔
یہ تین آکسیجن کے ایٹمز سے بنتی ہے یہ سٹریٹوسفیئر کے درمیانی حصہ میں ایک ایٹم اور ایک آکسیجن مالیکیول کے ملاپ سے بنتی ہے۔
 $O + O_2 \rightarrow O_3$
- (35) سٹریٹوسفیئر میں ٹمبرچ لگاتار کیوں بڑھتا ہے؟
سٹریٹوسفیئر میں اوزون کی موجودگی کی وجہ سے ٹمبرچ میں لگاتار اضافہ ہوتا ہے۔
- (36) انسزیشن کا عمل بیان کریں۔
ٹمبرچ (650°C سے 1100°C) کے درمیان ناکارہ کو اور فائو ماڈوں کو جلانے کا عمل انسزیشن کہلاتا ہے۔

پانی

15

- (1) پودوں میں پانی اوپر کیسے چڑھتا ہے؟
کیپلری ایکشن اور سرفیس ٹینشن زیادہ ہونے کی وجہ سے پانی پودوں میں اوپر چڑھتا ہے۔
- (2) پانی کی خصوصیات لکھیں۔

اسکا فریزنگ پوائنٹ 0°C اور بوائیٹنگ پوائنٹ 100°C ہے

اس کا ٹنس پوائنٹ کوئی اثر نہیں ہوتا

خالص پانی شفاف، بے رنگ، بے بو اور بے ذائقہ مائع ہے

- (3) پانی میں پولرائشیاہ کے حل ہونے کی وجہ کوئی فورسز ہیں؟
پانی میں پولرائشیاہ کے حل ہونے کی وجہ ڈائی پول۔ ڈائی پول فورسز ہیں۔
- (4) پانی میں نان پولرائشیاہ کیوں نہیں ہوتے؟
پانی پولرائشیاہ کی وجہ سے نان پولرائشیاہ کو اپنے اندر حل نہیں کرتا یعنی پانی کے مالیکیولس انہیں کشش نہیں کرتے۔
- (5) پانی میں شوگر اور الکو حل کیسے حل ہو جاتے ہیں؟
شوگر اور الکو حل میں ہائڈروآکسل گروپ پانی کیساتھ ہائڈروجن بانڈنگ بنا کر حل ہونے کے قابل بناتا ہے۔

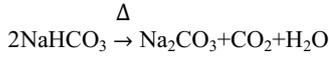
- (6) پانی میں چونے کا پتھر کیسے حل ہوتا ہے؟
بارش کا پانی فحشا سے کاربن ڈائی آکسائیڈ جذب کرتا ہے اور مٹی کی تہوں سے گزرتے ہوئے چونے کے پتھر کو حل کرتا ہے۔
- (7) سوفا اور ہارڈ واٹر میں کیا فرق ہے؟ واٹر ہارڈ نیس کی وجوہات لکھیں۔
سوفا واٹر صابن کیساتھ اچھا جھاگ بناتا ہے جبکہ ہارڈ واٹر اچھا جھاگ نہیں بناتا۔ وجوہات: پانی میں کیلیم اور میگنیشیم کے بائی کاربونیٹس، سلفیٹس اور کلورائیڈز کی موجودگی واٹر ہارڈ نیس کا سبب ہیں۔
- (8) پانی کی ٹمپریچر ہارڈ نیس کے کیا اثرات ہیں؟
1- واشنگ میں رکاوٹ ہوتی ہے۔ 2- صابن کی زیادہ مقدار استعمال ہوتی ہے 3- معدہ میں خرابی پیدا ہوتی ہے۔
- (9) ڈیٹر جنٹس کے نقصانات بیان کریں۔
1- یہ ڈی کمپوز نہیں ہوتے۔ 2- آبی لائف کو نقصان پہنچاتے ہیں۔ 3- الٹی کی گروتھ تیز کرتے ہیں۔
- (10) بائیو ڈی گریڈ اہیل اور نان بائیو ڈی گریڈ اہیل اشیاء میں کیا فرق ہے؟
بائیو ڈی گریڈ اہیل اشیاء ڈی کمپوز ہو جاتی ہیں مثلاً مردہ پودے اور جانور جبکہ نان بائیو ڈی گریڈ اہیل اشیاء ڈی کمپوز نہیں ہوتی مثلاً پلاسٹک اور ڈیٹر جنٹس۔
- (11) ڈیٹر جنٹس پانی کو کیسے ایکو ٹھک لائف کے لئے مہلک بناتے ہیں؟
یہ الٹی کی گروتھ تیز کرتے ہیں جس سے پانی میں آکسیجن کی کمی ہو جاتی ہے جو ایکو ٹھک لائف کی موت کا سبب بنتی ہے۔
- (12) پیسٹی سائیز کیوں استعمال کئے جاتے ہیں؟
یہ فصلوں اور پودوں میں موجود کیڑے مکوڑوں کو مارنے یا قابو پانے کے لئے استعمال ہوتے ہیں۔
- (13) پانی کی وجہ سے پیدا ہونے والی بیماریوں کی وجوہات کیا ہیں؟ ان سے کیسے محفوظ رہا جا سکتا ہے؟
پانی میں زہریلی اشیاء مثلاً آرسینک، مرکری، لیڈ، واٹرسز اور ورمز کا شامل ہو جانا بیماریوں کی وجہ بنتا ہے۔ 1- پینے کا پانی صاف ہونا چاہیے۔ 2- پانی ابال کر لینا چاہیے۔ 3- سیورج کا نظام اچھا ہونا چاہیے۔
- (14) نائٹیفائڈ کی تعریف کریں۔
یہ بیکٹیریا سے پیدا ہونے والی بیماری ہے۔ جو آلودہ پانی اور اس سے تیار کردہ خوراک سے پھیلتی ہے۔
- (15) سپائٹائٹس کی تعریف کریں۔
یہ جگر کی سوزش ہے یہ واٹرس کی وجہ سے پیدا ہوتی ہے جو سپائٹائٹس A، B، C، D اور E کہلاتے ہیں سپائٹائٹس A اور E آلودہ پانی کی وجہ سے ہوتے ہیں۔
- (16) یرقان اور ہیپٹس کی تعریف کریں۔
یہ خون میں بائل پگ منٹس کی وجہ سے ہوتی ہے۔ آنکھیں پیلی اور جگر کام کرنا چھوڑتا ہے۔ یہ ایک بیکٹیریا ”وائرس کو لرا“ کی وجہ سے پیدا ہونے والی بیماری ہے۔ یہ جان لیوا ثابت ہو سکتی ہے۔
- (17) فلورسینس زیادہ فلورائیڈ استعمال کرنے سے پیدا ہوتی ہے۔ ہڈیوں اور دانتوں کو خراب کرتی ہے۔ ڈائیریا آنتوں کی بیماری ہے جسم میں پانی کی کمی ہو جاتی ہے یہ واٹرس میکریا اور بیج اسائیٹ سے پیدا ہوتی ہے۔
- (18) پانی کا وقوع بیان کریں۔
ستانوے فیصد سمندری پانی ہے تین فیصد گلیشیرز، دریاؤں، جھیلوں اور زمینی پانی پر مشتمل ہے۔ 0.2 فیصد صرف پینے کے قابل پانی ہے۔
- (19) ٹمپریچر ہارڈ نیس اور پرمینٹ ہارڈ نیس میں کیا فرق ہے؟
ٹمپریچر ہارڈ نیس کی وجہ کیلیم اور میگنیشیم کے بائی کاربونیٹس کی موجودگی ہے جبکہ پرمینٹ ہارڈ نیس کی وجہ کیلیم اور میگنیشیم کے سلفیٹس اور کلورائیڈز کی موجودگی ہے۔
- (20) واٹر سوفٹنگ کی تعریف کریں۔ نیز ٹمپریچر ہارڈ نیس کو دور / ختم کرنے کے دو طریقوں کے نام لکھیں۔
ہارڈ واٹر سے Mg^{2+} اور Ca^{2+} آئنز کا اخراج واٹر سوفٹنگ کہلاتا ہے۔ طریقوں کے نام: 1- بوائل کا طریقہ 2- کلارک کا طریقہ
- (21) ٹمپریچر ہارڈ نیس کو دور / ختم کرنے کا کلارک کا طریقہ لکھیں۔
اس طریقہ میں پانی میں بجھا ہوا چونا ڈالا جاتا ہے کاربونیٹس رسوب بن جاتے ہیں اور پانی سوفا ہو جاتا ہے۔
- (22) انڈسٹریل اقلیوٹس (انڈسٹریل ویسٹ) اور ایگری کلچرل اقلیوٹس کی تعریف کریں۔
انڈسٹریل ویسٹ کیمیکلز پانی میں جھینک دیتی ہیں یہ انڈسٹریل اقلیوٹس کہلاتا ہے۔ کھادوں اور پیسٹی سائیزز کا پانی میں شامل ہو جانا ایگری کلچرل اقلیوٹس کہلاتا ہے۔
- (23) لیچنگ پروسیس کی تعریف کریں۔
کھادوں اور پیسٹی سائیزز کے کیمیکلز مین کے اندر رس کر پانی میں شامل ہو جاتے ہیں۔ یہ عمل لیچنگ پروسیس کہلاتا ہے۔
- (24) کیپلری ایکشن کی تعریف کریں۔ نیز پانی کی ہیٹ کپیسٹی کتنی ہے۔
پودوں میں جڑوں سے پتوں تک پانی کا اوپر چڑھنا کیپلری ایکشن کہلاتا ہے۔ پانی کی ہیٹ کپیسٹی $4.2 J g^{-1} k^{-1}$ ہے۔

25) واٹر پلوٹن کی تعریف کریں۔ نیز سلیکیڈلائٹم اور واشنگ سوڈا کے کیمیائی فارمولے تحریر کریں۔
پانی میں آلودہ مادوں کا شمال ہو جانا واٹر پلوٹن کہلاتا ہے۔ فارمولے: 1- سلیکیڈلائٹم $(Ca(OH)_2)$ 2- واشنگ سوڈا (Na_2CO_3)

کیمیکلز انڈسٹری

16

- 1) میٹلر جی کی تعریف کریں۔
بڑے پیمانے پر طبعی یا کیمیائی پروسیسز کی مدد سے اور (ore) سے میٹل کو خالص حالت میں حاصل کرنے کا پروسیس میٹلر جی کہلاتا ہے۔
- 2) منزلی کی تعریف کریں۔
زمین کی سطح کے نیچے پائے جانے والے قدرتی ٹھوس میٹریلز جو میٹلز اور زمین کی امپیوریٹیز کی یکجا حالت کے کمپائونڈز پر مشتمل ہوں منزلی کہلاتی ہیں
- 3) گینگ کی تعریف کریں۔
منزلی میں موجود زمینی اور دوسری امپیوریٹیز گینگ کے طور پر جانی جاتی ہیں۔
- 4) اورز کی تعریف کریں۔ نیز کاہر کی دو اورز کے نام اور فارمولے لکھیں۔
ایسی منزلی جن سے تجارتی پیمانے پر باآسانی اور کم لاگت سے میٹلز حاصل کی جاسکتی ہوں میٹلز کی اورز کہلاتی ہیں۔ مثالیں: 1- کاہر گلائس (Cu_2S) 2- چالکو پائرائٹ $(CuFeS_2)$
- 5) یوریا کی تیاری کے لیے امونیا کو کیسے بنایا جاتا ہے؟ یا ہابرو پروسیس کی تعریف کریں۔
ایک حصہ نائٹروجن اور تین حصے ہائیڈروجن کو $450C^\circ$ ٹمپریچر اور 200atm پر ایئر کیساتھ آئرن کیٹالسٹ کے اوپر گزارنے سے امونیا تیار ہوتی ہے۔ یہ ہابرو پروسیس ہے۔
- 6) پیٹرولیم کی ریفاائننگ کیا ہے؟ اور یہ کیسے کی جاتی ہے؟
کروڈ آئل سے مفید پروڈکٹس حاصل کرنا پیٹرولیم کی ریفاائننگ کہلاتا ہے۔ یہ عمل $400C^\circ$ پر پیٹرولیم کو گرم کر کے فریکشنل ڈسٹیلیشن کے ذریعے کیا جاتا ہے۔
- 7) ڈرائی کلیئنگ میں کونسی پیٹرولیم فریکشن استعمال ہوتی ہے؟
پیٹرولیم ایٹھر اور پیٹروول ڈرائی کلیئنگ میں استعمال ہوتا ہے۔
- 8) یوریا کی گرینولیشن کیا ہے؟
بہت زیادہ پائیدار پائیدار یوریا کو سپرے کیا جاتا ہے اور نیچے سے گرم ہوا کا کرنٹ داخل کیا جاتا ہے۔ یہ خشک ہو کر گرینولز میں تبدیل ہو جاتا ہے۔ اسے یوریا کی گرینولیشن کہتے ہیں۔
- 9) سیمینٹ پروسیس میں سلیک کیسے بنتا ہے؟
سیمینٹ پروسیس میں فیرس آکسائیڈ کیساتھ آئرن ایکٹ کر کے سلیکیٹ $(FeSiO_3)$ بناتا ہے جو سلیک کہلاتا ہے
- 10) جب امونیکل برائن کی کاربونیشن کی جاتی ہے تو کیا کیمیکل ری ایکشن ہوتا ہے؟
امونیکل برائن کی کاربونیشن سے امونیم بائی کاربونیٹ بنتا ہے جو سوڈیم کلورائیڈ کیساتھ آئرن ایکٹ کر کے سوڈیم بائی کاربونیٹ بناتا ہے۔
- 11) سالوے پروسیس کا اصول کیا ہے؟ اس کے راہنما یلز لکھیں۔
سوڈیم بائی کاربونیٹ کی $15C^\circ$ پر پانی میں بہت ہی کم سولیبلٹی سالوے پروسیس کا اصول ہے۔ راہنما یلز: 1- سوڈیم کلورائیڈ $(NaCl)$ 2- لائم سٹون $(CaCO_3)$ 3- امونیا گیس (NH_3)
- 12) بلسٹر کاہر کیا ہے؟
پچھلے ہونے کاہر کو ٹھنڈا کرنے کے دوران حل شدہ گیسز کے اخراج سے سطح پر بلسٹرز بن جاتے ہیں اسے بلسٹر کاہر کہتے ہیں۔ یہ 98 فیصد خالص ہوتا ہے۔
- 13) گریوٹی سیپریشن اور سیمینٹ سے کیا مراد ہے؟
مٹیک اور گینگ پارٹیکلز کو ڈینسٹی کی بنیاد پر علحدہ کرنے کاہر و سیمینٹ گریوٹی پروسیس کہلاتا ہے۔ روٹنڈ اور کو سینڈ فلیکس اور کوک کیساتھ مزید گرم کرنا سیمینٹ کہلاتا ہے۔
- 14) سلیک اور مینٹ میں کیا فرق ہے؟
فیرس آکسائیڈ کیساتھ آئرن ایکٹ کر کے آئرن سلیکیٹ $(FeSiO_3)$ بناتا ہے جو سلیک کہلاتا ہے جبکہ کیو پروس سلفائیڈ اور فیرس سلفائیڈ کا مکسچر مینٹ کہلاتا ہے۔
- 15) اینوڈ سے کیا مراد ہے؟
میٹلز کی ریفاائننگ کے دوران گولڈ اور سلور جیسی امپیوریٹیز نیچے بیٹھ جاتی ہیں جسے اینوڈ کہتے ہیں۔
- 16) بلاسٹ فرنس سے سلیک اور مینٹ کو کیسے خارج کیا جاتا ہے؟
بلاسٹ فرنس میں سلیک ہلکا ہونے کی وجہ سے اوپر آنے والے سوراخ سے خارج ہوتا ہے۔ مینٹ بھاری ہوتا ہے اور چٹکی تہہ بناتا ہے۔
- 17) روسٹنگ کس طرح کی جاتی ہے؟
کنسنٹریشنڈ اور کوہوا کی موجودگی میں بلند درجہ حرارت پر گرم کرنا روسٹنگ کہلاتا ہے۔



18) NaHCO_3 کو کیسے Na_2CO_3 میں تبدیل کیا جاسکتا ہے؟ یا کیلیسی نیشن کی تعریف کریں۔

سوڈیم ہائی کاربونیٹ کو بھٹی میں گرم کرنے پر سوڈیم کاربونیٹ حاصل ہوتا ہے یہ عمل کیلیسی نیشن کہلاتا ہے۔

19) سالوے پروسیس میں امونیا کو کیسے حاصل کیا جاتا ہے؟

امونیم کلورائیڈ سلوشن اور کیلیسیم ہائیڈروآکسائیڈ کے ری ایکشن سے امونیا دوبارہ حاصل کی جاتی ہے۔

20) سالوے پروسیس کے چار فوائد لکھیں۔

1- یہ ایک سستا پروسیس ہے۔ 2- پلوشن سے پاک ہے۔ 3- خالص پروڈکٹ حاصل ہوتی ہے۔ 4- کم فیول خرچ ہوتا ہے۔

21) مختلف میٹلر جیکل آپریشنز کے نام لکھیں۔

1- اوزر کی کنسنٹریشن۔ 2- میٹلز کی ایکٹریکشن۔ 3- میٹلز کی ری فائننگ

22) فروتھ فلوٹیشن پروسیس میں پائین آئل کا کیا کردار ہے؟

اوزر کے ذرات کو پائین آئل سے تزکیا جاتا ہے یہ گینگ سے الگ ہو کر جھاگ کی صورت میں سطح پر اکٹھے ہو جاتے ہیں اور انہیں نٹھا لیا جاتا ہے۔

23) الیکٹر و میگنیٹک سپریشن اور میسمرائزیشن سے کیا مراد ہے؟

اس عمل میں میگنیٹک سپریشن کی مدد سے میگنیٹک اور کوئٹا الیکٹر و میگنیٹک امیورٹیٹس سے الگ کیا جاتا ہے۔ جبکہ گھلے ہوئے میٹل کو ناپاتی نما میسمر کونٹریٹر میں مزید گرم کرنا میسمرائزیشن کہلاتا ہے۔

24) یوریا کی تیاری کے رائیٹریلز لکھیں۔

1- امونیا گیس (NH_3) 2- کاربن ڈائی آکسائیڈ (CO_2) گیس

25) پیٹرو لیوم ایٹھر کے دو استعمالات بیان کریں۔

1- بطور لیبارٹری سولونٹ استعمال ہوتا ہے۔ 2- ڈرائی کلیئنگ میں استعمال ہوتا ہے۔

26) فریکشنل ڈسٹیلیشن سے کیا مراد ہے؟ اس کا اصول کیا ہے؟

کمپاؤنڈز کو بوائلنگ پوائنٹس کی بنیاد پر علحدہ کرنا فریکشنل ڈسٹیلیشن کہلاتا ہے۔ یہی فریکشنل ڈسٹیلیشن کا اصول ہے۔

27) کیروسین آئل کا ایک استعمال لکھیں۔

کیروسین آئل گھریلو فیول اور جیٹ فیول کے طور پر استعمال ہوتا ہے۔

28) ڈیزل آئل اور فیول آئل میں کیا فرق ہے؟

نام	کمپوزیشن	بوائلنگ رینج	استعمالات
ڈیزل آئل	$\text{C}_{13}-\text{C}_{15}$	$250-350^\circ\text{C}$	یہ بسوں، ٹرکوں، ریلوے انجنوں، ٹیوب ویل کے انجنوں اور دوسری بھاری گاڑیوں میں بطور فیول استعمال ہوتا ہے۔
فیول آئل	$\text{C}_{15}-\text{C}_{18}$	$350-400^\circ\text{C}$	یہ بحری جہازوں، انڈسٹریز میں بولکلر زاور فرنس کو گرم کرنے کے لئے استعمال ہوتا ہے۔

29) کروڈ آئل اور ریزڈیول آئل میں کیا فرق ہے؟

کروڈ آئل 400°C پر ویپورائز ہو جاتا ہے جبکہ ریزڈیول آئل 400°C تک ویپورائز نہیں ہوتا۔

30) ریزڈیول آئل کی فریکشنل ڈسٹیلیشن سے حاصل ہونے والی چار فریکشنز کے نام لکھیں۔

لبریکیشنس	پیرافین ویکس	اسفالٹ	پیٹرو لیوم کوک
-----------	--------------	--------	----------------

It is Challenge that You can get 12/12 marks in Board Paper (100 % Guranteed)

Q1. Tick for correct answer.

1X252=252

چار ممکنہ جوابات میں سے درست پر دائرہ لگائیں۔

1. In the lime kiln, the reaction $CaCO_{3(s)} \rightarrow CaC_{(s)} + CO_{2(g)} \uparrow$ goes to completion because: .1
 $CaCO_{3(s)} \rightarrow CaC_{(s)} + CO_{2(g)} \uparrow$ چلنے کی بجلی میں درج ذیل ری ایکشن مکمل ہونے کی وجہ سے:

(A) High temperature زیادہ لہیرچ	(B) $CaCO_3$ is more stable than CaO کا زیادہ مستحکم CaO کی نسبت $CaCO_3$ ہوتا	(C) Constant release of CO_2 کا مسلسل خارج ہوتا CO_2	(D) CaO is not dissociated کا نہ ٹوٹا CaO
-------------------------------------	---	---	--

2. In a chemical reaction, the substances which react together are called: .2
 ایک کیمیکل ری ایکشن میں جو اشیا آپس میں ری ایکٹ کرتی ہیں، وہ کہلاتی ہیں:

(A) Reactants ری ایکٹنٹس	(B) Products پروڈکٹس	(C) Equilibrium ایکو لبریم	(D) Numerator نمبر
-----------------------------	-------------------------	-------------------------------	-----------------------

3. When a system is in equilibrium, then: .3
 جب ایک سسٹم ایکو لبریم کی حالت میں ہوتا ہے تو:

(A) Concentration of reactants and products becomes equal ری ایکٹنٹس اور پروڈکٹس کی کنسنٹریشن برابر ہو جاتی ہے	(B) The opposing reactions stop متخالف ری ایکشنز (فارورڈ اور ریورس) رک جاتے ہیں	(C) The rate of reverse reaction is very slow ریورس ری ایکشن کا ریٹ بہت کم ہو جاتا ہے	(D) The rate of forward and reverse reaction becomes equal فارورڈ اور ریورس ری ایکشنز کا ریٹ برابر ہو جاتا ہے
---	--	--	--

4. In dynamic equilibrium: .4
 ڈائنامک ایکو لبریم کی حالت میں:

(A) The reaction stops to proceed ری ایکشن آگے بڑھنے سے رک جاتا ہے	(B) The quantities of reactants and products becomes equal ری ایکٹنٹس اور پروڈکٹس کی مقداریں برابر ہوتی ہیں	(C) The rate of forward and reverse reaction becomes equal فارورڈ اور ریورس ری ایکشن کا ریٹ برابر ہوتا ہے	(D) The reaction can no longer be reversed ری ایکشن مزید ریورس نہیں ہوتا
---	--	--	---

5. In an irreversible reaction, dynamic equilibrium: .5
 اور ریورسیبل ری ایکشن میں ڈائنامک ایکو لبریم:

(A) Never establishes بھی قائم نہیں ہوتا	(B) Establishes before the completion of reaction ری ایکشن مکمل ہونے سے پہلے قائم ہو جاتا ہے	(C) Establishes after the completion of reaction ری ایکشن مکمل ہونے کے بعد قائم ہوتا ہے	(D) Establishes readily بہت جلد قائم ہو جاتا ہے
---	---	--	--

6. Plants use: .6
 پودے استعمال کرتے ہیں:

(A) Carbon dioxide کاربن ڈائی آکسائیڈ	(B) Oxygen آکسیجن	(C) Nitrogen نائٹروجن	(D) Sulphur سلفر
--	----------------------	--------------------------	---------------------

7. The color of iodine is: .7
 آئیوڈین کا رنگ ہوتا ہے:

(A) Black کالا	(B) Yellow پیلا	(C) Purple جامنی	(D) Green ہبز
-------------------	--------------------	---------------------	------------------

8. At equilibrium state, there are possibilities: .8
 ایکو لبریم کی حالت میں کتنی حالتیں ممکن ہو سکتی ہیں؟

(A) Two دو	(B) Three تین	(C) Four چار	(D) Five پانچ
------------	---------------	--------------	---------------

9. The color of HI is: 9. HI کا رنگ ہے:

(A) Orange اورنج	(B) Purple پرجل	(C) Red سرخ	(D) Colourless بے رنگ
------------------	-----------------	-------------	-----------------------

10. The substances which are formed during a chemical reaction are called: 10. ایسی اشیاء جو کیمیکل ری ایکشن کے دوران بنتی ہیں:

(A) Products پروڈکٹس	(B) Reactants ری ایکٹنٹس	(C) Radicals ریڈیکلز	(D) Elements ایلیمنٹس
----------------------	--------------------------	----------------------	-----------------------

11. Reversible reaction is represented by: 11. ریورسبل ری ایکشن کو ظاہر کیا جاتا ہے:

(A) \rightarrow	(B) \leftrightarrow	(C) \rightleftharpoons	(D) \rightleftharpoons
-------------------	-----------------------	--------------------------	--------------------------

12. In the beginning, the rate of reverse reaction is: 12. شروع میں ریورس ری ایکشن کی شرح کیا ہوتی ہے:

(A) Less کم	(B) Moderate درمیانہ	(C) Very fast بہت تیز	(D) Slow آہستہ
-------------	----------------------	-----------------------	----------------

13. Reverse reaction is: 13. ریورس ری ایکشن دو ہے:

(A) Which takes place from left to right جو بائیں سے دائیں جانب واقع ہوتا ہے	(B) In which reactants react to form products جس میں ری ایکٹنٹس ری ایکٹ کر کے پروڈکٹس بناتے ہیں	(C) Which gradually slow down جو بتدریج آہستہ ہوتا ہے	(D) Which gradually speeds up جو بتدریج تیز ہوتا ہے
---	--	--	--

Last Hope Study

14. What will be present in the equilibrium mixture? $N_2(g) + 3H_2(g) \rightleftharpoons 2NH_3(g)$ $K_c = 2.86 \text{ mol}^{-2} \text{ dm}^6$ 14.

$K_c = 2.86 \text{ mol}^{-2} \text{ dm}^6$ $N_2(g) + 3H_2(g) \rightleftharpoons 2NH_3(g)$ انکی لیبریم کچھ میں کیا کیا موجود ہوگا؟

(A) Only NH_3 صرف NH_3	(B) NH_3 and H_2 , N_2 NH_3 اور H_2 , N_2	(C) H_2 and N_2 only صرف H_2 اور N_2	(D) Only H_2 صرف H_2
----------------------------	--	---	--------------------------

15. Molar concentration is represented by: 15. مولر کنسنٹریشن کو ظاہر کیا جاتا ہے:

(A) { }	(B) []	(C) ()	(D) All
---------	---------	---------	---------

16. Guldberg and Waage put law of mass action in: 16. لاء آفس اس ایکشن گلدبرگ اور ویک نے پیش کیا:

(A) 1859	(B) 1869	(C) 1879	(D) 1889
----------	----------	----------	----------

17. Who presented law of mass action? 17. لاء آفس اس ایکشن کس نے پیش کیا؟

(A) Dalton ڈالٹن	(B) Guldberg گلدبرگ	(C) Rutherford رورڈرفڈ	(D) Mosely موزلی
------------------	---------------------	------------------------	------------------

18. The units for molar concentration are: 18. مولر کنسنٹریشن کے یونٹس ہیں:

(A) $\text{mol}^{-1} \text{ dm}^{-3}$	(B) $\text{mol}^{-1} \text{ dm}^3$	(C) mol dm^3	(D) mol dm^{-3}
---------------------------------------	------------------------------------	-----------------------	--------------------------

19. The specific rate constant of forward reaction is represented by: 19. فارورڈ ری ایکشن کے مخصوص ریٹ کونسٹنٹ کو ظاہر کیا جاتا ہے:

(A) k_f	(B) k_c	(C) k_r	(D) k_b
-----------	-----------	-----------	-----------

20. K_c is equal to: 20. K_c برابر ہے:

(A) $\frac{k_f}{k_r}$	(B) $\frac{k_r}{k_f}$	(C) $\frac{K_f}{k_f}$	(D) $\frac{K_c}{k_c}$
-----------------------	-----------------------	-----------------------	-----------------------

21. The value of K_c in equilibrium state is: 21. انکی لیبریم کی حالت میں K_c کی ویلیو ہوتی ہے:

(A) $\frac{K_f}{K_r}$	(B) $\frac{k_f}{k_r}$	(C) $\frac{K_r}{R_f}$	(D) $\frac{R_f}{R_r}$
-----------------------	-----------------------	-----------------------	-----------------------

22. For reaction $2A + B \rightleftharpoons 3C$: equilibrium constant can be represented as: 22.

ایک تعامل $2A + B \rightleftharpoons 3C$ کے لیے انکی لیبریم کے کونسٹنٹ کو اس طرح ظاہر کر سکتے ہیں:

(A) $\frac{[2A][B]}{[3C]}$	(B) $\frac{[A]^2[B]}{[C]^3}$	(C) $\frac{[3C]}{[2A][B]}$	(D) $\frac{[C]^3}{[A]^2[B]}$
----------------------------	------------------------------	----------------------------	------------------------------

23. The equilibrium constant expression for equation $H_{2(g)} + I_{2(g)} = 2HI_{(g)}$ is: .23

مسائل $H_{2(g)} + I_{2(g)} = 2HI_{(g)}$ کے لیے ایکوی لبریم کونسٹنٹ ایکسپریشن ہے:

(A) $K_c = \frac{[HI]^2}{[H_2][I_2]}$	(B) $K_c = \frac{[H_2][I_2]}{[HI]^2}$	(C) $K_c = \frac{[HI]^2}{[H]^2[I_2]}$	(D) $K_c = \frac{[H]^2[I]^2}{[HI]^2}$
---------------------------------------	---------------------------------------	---------------------------------------	---------------------------------------

24. Which of the following equilibrium expression is correct for the following reaction? $N_{2(g)} + 3H_{2(g)} = 2NH_{3(g)}$.24

درج ذیل ری ایکشن کے لیے کون سی ایکوی لبریم کونسٹنٹ ایکسپریشن درست ہے؟ $N_{2(g)} + 3H_{2(g)} = 2NH_{3(g)}$

(A) $\frac{[2NH_3]}{[N_2][2H_2]}$	(B) $\frac{[N_2][2H_2]}{[2NH_3]}$	(C) $\frac{[NH_3]^2}{[N_2][H_2]^3}$	(D) $\frac{[N_2][H_2]^3}{[NH_3]^2}$
-----------------------------------	-----------------------------------	-------------------------------------	-------------------------------------

25. Which of the following equilibrium expression is correct for the following reaction? $H_{2(g)} + I_{2(g)} = 2HI_{(g)}$.25

درج ذیل ری ایکشن کے لیے کون سی ایکوی لبریم کونسٹنٹ ایکسپریشن درست ہے؟ $H_{2(g)} + I_{2(g)} = 2HI_{(g)}$

(A) $K_c = \frac{[H_2][I_2]}{[2HI]}$	(B) $K_c = \frac{[2HI]}{[H_2][I_2]}$	(C) $K_c = \frac{[HI]^2}{[H_2][I_2]}$	(D) $K_c = \frac{[H]^2[I]^2}{[HI]^2}$
--------------------------------------	--------------------------------------	---------------------------------------	---------------------------------------

26. The value of K_c depends upon: .26

(A) Temperature <small>تہرج پر</small>	(B) Initial concentration <small>ابتدائی کونسنٹریشن پر</small>	(C) Both <small>دونوں</small>	(D) None of the above <small>ان میں سے کوئی نہیں</small>
---	---	----------------------------------	---

27. In a reaction, when the number of moles at both sides is equal then the unit of K_c will be: .27

ایک ری ایکشن میں جب دونوں طرف مولز کی تعداد برابر ہو تو K_c کا یونٹ ہوگا:

(A) No unit	(B) $mol^{-2}dm^6$	(C) $mol dm^3$	(D) $mol^{-2}dm$
-------------	--------------------	----------------	------------------

28. In balanced equation $N_{2(g)} + 3H_{2(g)} = 2NH_{3(g)}$ the units of equilibrium constant are: .28

توازن مساوات $N_{2(g)} + 3H_{2(g)} = 2NH_{3(g)}$ میں ایکوی لبریم کونسٹنٹ کے یونٹس ہیں:

(A) $mol^{-2}dm^6$	(B) $mol^{-1}dm^{-3}$	(C) $mol dm^3$	(D) None
--------------------	-----------------------	----------------	----------

29. The K_c units for the following reaction will be: $H_{2(g)} + I_{2(g)} = 2HI_{(g)}$.29

درج ذیل ری ایکشن کے لیے K_c کے یونٹس ہوں گے: $H_{2(g)} + I_{2(g)} = 2HI_{(g)}$

(A) $mol dm^{-3}$	(B) $mol^{-1}dm^{-3}$	(C) None	(D) $mol dm^3$
-------------------	-----------------------	----------	----------------

30. For a reaction between PCl_3 and Cl_2 to form PCl_5 , the units of K_c are: .30

PCl_3 اور Cl_2 سے PCl_5 بنانے کے لیے ری ایکشن میں K_c کے یونٹس ہیں:

(A) $mol dm^{-3}$	(B) $mol^{-1}dm^{-3}$	(C) $mol^{-1}dm^3$	(D) $mol dm^3$
-------------------	-----------------------	--------------------	----------------

31. When the value of K_c is very small, it represents: .31

جب K_c کی ویلیو بہت کم ہو تو ظاہر کرتی ہے:

(A) Equilibrium will never establish <small>ایکوی لبریم بھی قائم نہیں ہو گا</small>	(B) All reactants will convert into products <small>تمام ری ایجنٹس پروڈکٹس میں تبدیل ہو جائیں گے</small>	(C) Reaction will go to completion <small>ری ایکشن مکمل ہو جائے گا</small>	(D) The number of products is negligible <small>پروڈکٹس کی مقدار بہت کم ہو گی</small>
--	---	---	--

32. Reaction will be in equilibrium if: .32

ری ایکشن ایکوی لبریم کی حالت میں ہوگا اگر:

(A) $Q_c > K_c$	(B) $Q_c < K_c$	(C) $Q_c = K_c$	(D) $Q_c = 0$
-----------------	-----------------	-----------------	---------------

33. The large value of K_c indicates that the reaction will be: .33

K_c کی بڑی عددی ویلیو ظاہر کرتی ہے کہ ری ایکشن ہوگا:

(A) In equilibrium <small>ایکوی لبریم میں</small>	(B) Completed <small>مکمل ہوا</small>	(C) Proceed in the forward direction <small>آگے کی طرف جائے گا</small>	(D) Proceed in the reverse direction <small>پچھے کی طرف جائے گا</small>
--	--	---	--

34. If $Q_c < K_c$ then reaction proceed: 34. اگر $Q_c < K_c$ دی ایکشن بڑھتا ہے:

<input checked="" type="radio"/> (A) Forward direction آگے کی طرف	<input type="radio"/> (B) Reverse direction پچھے کی طرف	<input type="radio"/> (C) Equilibrium ایکوئی لبریم میں	<input type="radio"/> (D) In both directions دونوں طرف
--	--	---	---

35. Reaction will proceed from left to right if: 35. دی ایکشن بائیں سے دائیں جائے گا اگر:

<input type="radio"/> (A) $Q_c = K_c$	<input type="radio"/> (B) $Q_c > K_c$	<input checked="" type="radio"/> (C) $Q_c < K_c$	<input type="radio"/> (D) $Q_c = 0$
---------------------------------------	---------------------------------------	--	-------------------------------------

36. If $Q_c = K_c$ then reaction will proceed: 36. اگر $Q_c = K_c$ ہو تو ری ایکشن جائے گا:

<input type="radio"/> (A) Forward آگے	<input type="radio"/> (B) Reverse پچھے	<input checked="" type="radio"/> (C) In equilibrium state ایکوئی لبریم کی حالت میں	<input type="radio"/> (D) None of the above کچھ بھی نہیں
--	---	---	---

37. In reaction $N_2O_4 = 2NO_2$, the value of K_c will be: 37. $N_2O_4 = 2NO_2$ دی ایکشن میں K_c کی ویلیو ہے:

<input type="radio"/> (A) 0.213	<input type="radio"/> (B) 0.214	<input checked="" type="radio"/> (C) 0.211	<input type="radio"/> (D) 0.212
---------------------------------	---------------------------------	--	---------------------------------

38. In a reversible reaction if $Q_c = K_c$ then we can conclude that: 38. ایک ریورسیبل ری ایکشن میں $Q_c = K_c$ اگر ہو تو ہم نتیجہ اخذ کر سکتے ہیں کہ:

<input type="radio"/> (A) Reaction is occurring in forward direction ری ایکشن آگے کی طرف جا رہا ہے	<input type="radio"/> (B) Reaction is occurring in reverse direction ری ایکشن پچھے کی طرف جا رہا ہے	<input checked="" type="radio"/> (C) Equilibrium has been attained ایکوئی لبریم حاصل ہو چکا ہے	<input type="radio"/> (D) Reaction is not at equilibrium ایکوئی لبریم نہیں ہے
---	--	---	--

39. For which reaction, k_f is rate constant? 39. کس ری ایکشن کے لیے k_f ریٹ کونسٹنٹ ہے؟

<input checked="" type="radio"/> (A) Forward reaction قادر ری ایکشن	<input type="radio"/> (B) Reverse reaction ریورس ری ایکشن	<input type="radio"/> (C) Upward reaction اپ ورڈ ری ایکشن	<input type="radio"/> (D) Downward reaction ڈاؤن ورڈ ری ایکشن
--	--	--	--

40. If $Q_c > K_c$ then reaction will be: 40. اگر $Q_c > K_c$ ہو تو ری ایکشن ہوگا:

<input type="radio"/> (A) Static equilibrium سٹیک ایکوئی لبریم	<input type="radio"/> (B) Chemical equilibrium کیمیکل ایکوئی لبریم	<input type="radio"/> (C) In the forward direction آگے کی سمت	<input checked="" type="radio"/> (D) In the reverse direction پچھے کی طرف
---	---	--	--

41. When the value of K_c is very large, it indicates: 41. جب K_c کی ویلیو بہت زیادہ ہو تو یہ ظاہر کرتی ہے:

<input type="radio"/> (A) Reaction mixture almost consists of all products ری ایکشن مکسر تقریباً پروڈکٹس پر مشتمل ہے	<input type="radio"/> (B) Reaction mixture almost consists of all reactants ری ایکشن مکسر میں تقریباً تمام ری ایکٹنٹس ہی پائے جاتے ہیں	<input type="radio"/> (C) Reaction has not gone to completion ری ایکشن ابھی عمل نہیں ہوا ہے	<input checked="" type="radio"/> (D) Reaction mixture has negligible products ری ایکشن مکسر میں بہت کم پروڈکٹس موجود ہیں
---	---	--	---

42. The conjugate acid of base H_2O is: 42. H_2O کا کنجوگیٹ ایسڈ ہے:

<input type="radio"/> (A) H^+	<input type="radio"/> (B) H_2	<input checked="" type="radio"/> (C) H_3O^+	<input type="radio"/> (D) O^{2-}
---------------------------------	---------------------------------	---	------------------------------------

43. The meaning of Latin word "acidus" is: 43. لاطینی زبان میں ایڈس کا مطلب ہے:

<input type="radio"/> (A) Sweet مٹھا	<input type="radio"/> (B) Tasteless بے ذائقہ	<input type="radio"/> (C) Salty تمکین	<input checked="" type="radio"/> (D) Sour کٹھا
---	---	--	---

44. is not mineral acid: 44. مزل ایسڈ نہیں ہے:

<input type="radio"/> (A) HCl	<input checked="" type="radio"/> (B) CH_3COOH	<input type="radio"/> (C) H_2SO_4	<input type="radio"/> (D) NaOH
-------------------------------	---	-------------------------------------	--------------------------------

45. Acids reacting with metal sulphides, liberate gas: 45. ایسڈز مٹل سلفائیڈز سے ری ایکٹ کر کے جو گیس خارج کرتے ہیں:

<input type="radio"/> (A) Oxygen آکسیجن	<input type="radio"/> (B) Hydrogen ہائیڈروجن	<input checked="" type="radio"/> (C) Hydrogen sulphide ہائیڈروجن سلفائیڈ	<input type="radio"/> (D) Hydrogen oxide ہائیڈروجن آکسائیڈ
--	---	---	---

46. When bases react with acids, they form salt and: 46. بیسز جب ایسڈز کے ساتھ ری ایکٹ کرتے ہیں تو بناتے ہیں نمک اور:

(A) Oxygen gas آکسیجن گیس	(B) Hydrogen gas ہائیڈروجن گیس	<input checked="" type="radio"/> (C) Water پانی	(D) Carbon dioxide کاربن ڈائی آکسائیڈ
---------------------------	--------------------------------	---	---------------------------------------

47. Which of the following is not an acid? 47. درج ذیل میں سے کون سا تیزاب نہیں ہے؟

(A) $AlCl_3$	(B) BF_3	<input checked="" type="radio"/> (C) NH_3	(D) H^+
--------------	------------	---	-----------

48. The natural source of citric acid is: 48. شکرک ایسڈ کا قدرتی ذریعہ ہے:

(A) Rancid butter ہاسی کھسن	(B) Fats چربی	<input checked="" type="radio"/> (C) Lemon لیموں	(D) Sour milk پنا دودھ
-----------------------------	---------------	--	------------------------

49. Rancid butter has a foul smell because of: 49. ہاسی کھسن سے آنے والی گندی بو کی وجہ ہے:

(A) Butanoic acid بیوٹانک	(B) Nitric acid نائٹریک	(C) Tartaric acid تارتاریک	(D) Sulphuric acid سلفیورک
---------------------------	-------------------------	----------------------------	----------------------------

50. According to Arrhenius concept, base is a specie which: 50. آریہنیس کے نظریے کے مطابق بیس وہ ہے جو:

(A) Gives H^+ ion in aqueous solution ایکونس سلوشن میں H^+ آئن دیتی ہے	<input checked="" type="radio"/> (B) Gives OH^- ion in aqueous solution ایکونس سلوشن میں OH^- آئن دیتی ہے	(C) Which can donate a proton to other specie جو کسی دوسری شے کو پروٹون دے سکتی ہے	(D) Which can accept a proton from other specie جو کسی دوسری شے سے پروٹون قبول کر سکتی ہے
---	--	---	--

Last Hope Study

51. is a lewis base: 51. ایک لیویس بیس ہے:

(A) $AlCl_3$	(B) H^+	(C) BF_3	<input checked="" type="radio"/> (D) NH_3
--------------	-----------	------------	---

52. In strong acidic solution the color of litmus becomes: 52. طاقتور ایسڈک سلوشن میں لٹمس کا رنگ ہو جاتا ہے:

<input checked="" type="radio"/> (A) Red سرخ	(B) Blue نیلا	(C) Yellow پیلا	(D) Colorless بے رنگ
--	---------------	-----------------	----------------------

53. Uric acid is found in: 53. یورک ایسڈ پایا جاتا ہے:

<input checked="" type="radio"/> (A) Urine پیشاب	(B) Fats فینس	(C) Apple سیب	(D) Grapes انجر
--	---------------	---------------	-----------------

54. Which of the following is used for the preparation of soap? 54. درج ذیل میں سے کسے صابن کی تیاری میں استعمال کیا جاتا ہے؟

(A) $Pb(NO_3)_2$	(B) $ZnCl_2$	<input checked="" type="radio"/> (C) $NaOH$	(D) $Fe(OH)_2$
------------------	--------------	---	----------------

55. The taste of acid is: 55. ایسڈ کا ذائقہ ہوتا ہے:

(A) Bitter کڑوا	(B) Sweet میٹھا	<input checked="" type="radio"/> (C) Sour ترش	(D) Salty کھین
-----------------	-----------------	---	----------------

56. The taste of base is: 56. بیس کا ذائقہ ہوتا ہے:

<input checked="" type="radio"/> (A) Bitter کڑوا	(B) Sweet میٹھا	(C) Sour ترش	(D) Salty کھین
--	-----------------	--------------	----------------

57. is not an acid: 57. تیزاب نہیں ہے:

(A) HCl	<input checked="" type="radio"/> (B) NH_3	(C) H_2CO_3	(D) H_2SO_4
-----------	---	---------------	---------------

58. The acid which is the king of chemicals is: 58. وہ تیزاب جو کیمیکلز کا بادشاہ ہے:

<input checked="" type="radio"/> (A) Sulphuric acid سلفیورک	(B) Nitric acid نائٹریک	(C) Hydrochloric acid ہائیڈروکلورک	(D) Acetic acid ایسٹک
---	-------------------------	------------------------------------	-----------------------

59. Which base is more corrosive? 59. کونسا بیس زیادہ کروسیو ہے؟

<input checked="" type="radio"/> (A) NH_4OH	(B) $NaOH$	(C) $Ca(OH)_2$	(D) $Al(OH)_3$
---	------------	----------------	----------------

60. Arrhenius presented the concept of acid and base in: 60. آریہنیس نے ایسڈ اور بیس کا نظریہ پیش کیا:

<input checked="" type="radio"/> (A) 1787	(B) 1788	(C) 1789	(D) 1790
---	----------	----------	----------

61. The conjugate base of HCl acid is: 61. HCl ایسڈ کا جوگیٹ بیس ہے:

(A) H^+	(B) OH^-	<input checked="" type="radio"/> (C) Cl^-	(D) NH_4^+
-----------	------------	---	--------------

62. The conjugate base of H_3O^+ is: 62. H_3O^+ کا کنجوگٹ میں ہوتا ہے:

<input checked="" type="radio"/> (A) H_2O	(B) OH^-	(C) H_3O^+	(D) H_3O^-
---	------------	--------------	--------------

63. The acid used in lead storage batteries as electrolyte is: 63. لیڈ اسٹوریج بیٹری میں بطور الیکٹرو لائٹ استعمال ہونے والا تیزاب ہے:

<input checked="" type="radio"/> (A) Sulphuric acid	(B) Uric acid	(C) Formic acid	(D) Citric acid
---	---------------	-----------------	-----------------

64. Which acid is used for the preservation of food? 64. خوراک کو محفوظ کرنے کے لیے کون سا ایڈ اسٹیمال کیا جاتا ہے؟

(A) Sulphuric acid	(B) Nitric acid	(C) Hydrochloric acid	<input checked="" type="radio"/> (D) Benzoic acid
--------------------	-----------------	-----------------------	---

65. The base which is used in alkaline battery: 65. الکلائن بیٹری میں جو میں استعمال ہوتی ہے:

(A) NaOH	(B) $Al(OH)_3$	<input checked="" type="radio"/> (C) KOH	(D) $Mg(OH)_2$
----------	----------------	--	----------------

66. If $K_w = [H^+][OH^-] = 1.0 \times 10^{-14}$ at $25^\circ C$. What is the concentration of H^+ in pure water at $25^\circ C$? 66. $25^\circ C$ پر $K_w = [H^+][OH^-] = 1.0 \times 10^{-14}$ خاص پانی میں H^+ کی کنسنٹریشن کیا ہوگی؟

<input checked="" type="radio"/> (A) $1 \times 10^{-7} \text{ moldm}^{-3}$	(B) $1 \times 10^7 \text{ moldm}^{-3}$	(C) $1 \times 10^{-14} \text{ moldm}^{-3}$	(D) $1 \times 10^{14} \text{ moldm}^{-3}$
--	--	--	---

67. The first acid known to man was: 67. سب سے پہلے دریافت ہونے والا ایڈ تھا:

(A) Benzoic acid	(B) Acetic acid	<input checked="" type="radio"/> (C) Sulphuric acid	(D) Nitric acid
------------------	-----------------	---	-----------------

68. Lactic acid is found in: 68. لیکٹک ایڈ پایا جاتا ہے:

<input checked="" type="radio"/> (A) Sour milk	(B) Apple	(C) Grapes	(D) Lemon
--	-----------	------------	-----------

69. Bronsted-Lowry presented the concept of acids and bases in: 69. لوری اور برنستول نے ایڈ اور بیسز کی تصور پرکھ پیش کیس؟

(A) 1787	(B) 1823	<input checked="" type="radio"/> (C) 1923	(D) 1943
----------	----------	---	----------

70. The acid present in sour milk is: 70. پھلے ہوئے دودھ میں پایا جانے والا ایڈ ہے:

<input checked="" type="radio"/> (A) Lactic acid	(B) Formic acid	(C) Tartaric acid	(D) Uric acid
--	-----------------	-------------------	---------------

71. Dilute acid reacts with carbonates to produce the given product except: 71. ہلکا تیزاب کاربونیٹس کے ساتھ ری ایکٹ کر کے پراڈکٹ بناتا ہے سوائے:

(A) Salt	(B) Water	(C) Carbon dioxide	<input checked="" type="radio"/> (D) Hydrogen
----------	-----------	--------------------	---

72. Citric acid is found in: 72. سٹرک ایڈ پایا جاتا ہے:

(A) Urine	(B) Fat	<input checked="" type="radio"/> (C) Lemon	(D) Sour milk
-----------	---------	--	---------------

73. The binary compounds of oxygen such as carbon dioxide and sulphur dioxide were named as acids by: 73. آکسیجن کے بائنری کمپاؤنڈ جیسا کہ کاربن ڈائی آکسائیڈ اور سلفر ڈائی آکسائیڈ کو ایڈز کا نام دیا:

(A) Jabir bin Hayan	<input checked="" type="radio"/> (B) Lavoisier	(C) Al Jahiz	(D) Hamphrydey
---------------------	--	--------------	----------------

74. Word acid came from: 74. لفظ ایڈ ماخوذ ہے:

(A) Greek	(B) Italian	(C) Indian	<input checked="" type="radio"/> (D) Latin
-----------	-------------	------------	--

75. Malic acid is found in: 75. مالک ایڈ پایا جاتا ہے:

(A) Urine	(B) Fat	<input checked="" type="radio"/> (C) Apple	(D) Butter
-----------	---------	--	------------

76. Butyric acid is found in: 76. بیوٹرک ایڈ پایا جاتا ہے:

(A) Apple	(B) Fats	(C) Grapes	<input checked="" type="radio"/> (D) Rancid butter
-----------	----------	------------	--

77. Bases on reaction with ammonium salt release: 77. بیسز امونیئم سالتس کے ساتھ ری ایکٹ کر کے خارج کرتی ہیں:

(A) Nitrogen gas نائٹروجن گیس	(B) Hydrogen gas ہائیڈروجن گیس	(C) Sulphur dioxide gas سلفر ڈائی آکسائیڈ گیس	(D) Ammonia gas امونیا گیس
-------------------------------	--------------------------------	---	----------------------------

78. In strong basic solution the color of litmus turns into: 78. طاقتور بیسک سلوشن میں لٹمس کا رنگ ہو جاتا ہے:

(A) Yellow پیلا	(B) Blue نیلا	(C) Red سرخ	(D) Colorless بے رنگ
-----------------	---------------	-------------	----------------------

79. Which chemical is used for removing grease from clothes? 79. کپڑوں سے گریس کے داغ لگانے کے لیے کون سا کیمیکل استعمال کیا جاتا ہے؟

(A) Ammonium nitrate امونیم نائٹریٹ	(B) Aluminium hydroxide الیومینیم ہائیڈرو آکسائیڈ	(C) Ammonium hydroxide امونیم ہائیڈرو آکسائیڈ	(D) Aluminium chloride الیومینیم کلورائیڈ
-------------------------------------	---	---	---

80. The formula of citric acid is: 80. سٹرک ایسڈ کا فارمولہ ہے:

(A) $C_{14}H_{31}COOH$	(B) $C_{15}H_{31}COOH$	(C) $C_{16}H_{31}COOH$	(D) $C_{17}H_{35}COOH$
------------------------	------------------------	------------------------	------------------------

81. Which one of the following is Lavoisier acid? 81. کون سا ایسڈ لوائیئر ہے؟

(A) CO_2	(B) H_2SO_4	(C) HCl	(D) NH_3
------------	---------------	---------	------------

82. Which base is used to neutralize acidity in the stomach? 82. معدے کی ایسڈیٹیٹی ختم کرنے کے لیے کون سا بیس استعمال کیا جاتا ہے؟

(A) $Ca(OH)_2$	(B) NaOH	(C) $Mg(OH)_2$	(D) KOH
----------------	----------	----------------	---------

83. Acid used for flavouring of food is: 83. خوراک کو خوش ذائقہ بنانے کے لیے کون سا ایسڈ استعمال کیا جاتا ہے؟

(A) Benzoic acid بینزوائک ایسڈ	(B) Acetic acid ایسیٹک ایسڈ	(C) Sulphuric acid سلفیورک ایسڈ	(D) Nitric acid نائٹریک ایسڈ
--------------------------------	-----------------------------	---------------------------------	------------------------------

84. Which compound is amphoteric? 84. کون سا مرکب امفوٹیریٹک ہے؟

(A) H_2O	(B) NH_3	(C) HCl	(D) CH_3COOH
------------	------------	---------	----------------

85. The pH of acid rain is: 85. تیزابی بارش کی pH ہے:

(A) 4	(B) 5	(C) 6.5	(D) 2
-------	-------	---------	-------

86. The pOH of 0.001M solution of KOH is: 86. KOH کے 0.001M سلوشن کی pOH ہے:

(A) 3	(B) 11	(C) 2	(D) 4
-------	--------	-------	-------

87. The sum of pH and pOH is always: 87. pH اور pOH کا مجموعہ ہمیشہ برابر ہوتا ہے:

(A) 1	(B) 0	(C) 7	(D) 14
-------	-------	-------	--------

88. Which is common indicator? 88. کون سی چیز عام انڈیکیٹور ہے؟

(A) Methyl orange میتھائل اورنج	(B) Litmus paper لٹمس پیپر	(C) pH paper pH پیپر	(D) None of the above کوئی نہیں
---------------------------------	----------------------------	----------------------	---------------------------------

89. The sum of pH and pOH at 25°C is always: 89. 25°C پر pH اور pOH کا مجموعہ ہمیشہ برابر ہوتا ہے:

(A) 4	(B) 8	(C) 10	(D) 14
-------	-------	--------	--------

90. The pH of neutral solution is: 90. نیوٹرل سلوشن کی pH ہے:

(A) 6	(B) 7	(C) 8	(D) 12
-------	-------	-------	--------

91. The pH value of a neutral solution is always: 91. نیوٹرل سلوشن کی pH کی قیمت ہمیشہ ہوتی ہے:

(A) Greater than seven سات سے زیادہ	(B) Less than seven سات سے کم	(C) Equal to seven سات کے برابر	(D) Zero صفر
-------------------------------------	-------------------------------	---------------------------------	--------------

92. Values of pH and pOH are: 92. pH اور pOH کی قیمتیں ہوتی ہیں:

(A) 0 to 10 0 to 10	(B) 0 to 14 0 to 14	(C) 1 to 13 1 to 13	(D) 1 to 16 1 to 16
---------------------	---------------------	---------------------	---------------------

93. When alkalis react with ammonium salts which gas is liberated? 93. جب الکیلیز امونیم سالٹس سے ری ایکٹ کرتی ہیں تو کونسی گیس خارج ہوتی ہے؟

(A) O ₂	(B) CO ₂	(C) H ₂	<input checked="" type="radio"/> (D) NH ₃
--------------------	---------------------	--------------------	--

94. Which of the following is an example of complex salt? 94. درج ذیل میں سے کون سی کمپلیکس سالت کی مثال ہے؟

(A) Zinc sulphate زینک سلفیٹ	(B) Potash alum پوٹاش الوم	<input checked="" type="radio"/> (C) Potassium ferrocyanids پوٹاشیم فیروسیانائیڈ	(D) Sodium phosphate سوڈیم فاسفیٹ
------------------------------	----------------------------	--	-----------------------------------

95. Potassium ferrocyanids $K_4 [Fe(CN)_6]$ is: 95. پوٹاشیم فیروسیانائیڈ $K_4 [Fe(CN)_6]$ ہے:

(A) Normal salt نارمل سالت	(B) Mixed salt مکڑ سالت	<input checked="" type="radio"/> (C) Complex salt کمپلیکس سالت	(D) Double salt ڈبل سالت
----------------------------	-------------------------	--	--------------------------

96. $Ca(OCl)Cl$ is an example of: 96. $Ca(OCl)Cl$ کی مثال ہے:

(A) Complex salt کمپلیکس سالت	(B) Double salt ڈبل سالت	(C) Normal salt نارمل سالت	<input checked="" type="radio"/> (D) Mixed salt مکڑ سالت
-------------------------------	--------------------------	----------------------------	--

97. Which of the following is acidic salt? 97. ان میں سے کون سا ایسڈک سالت ہے؟

<input checked="" type="radio"/> (A) $KHSO_4$	(B) $Al(OH)_2Cl$	(C) NaCl	(D) $Ca(OCl)Cl$
---	------------------	----------	-----------------

98. Salt formed with the reaction of HCl and KOH is: 98. HCl اور KOH کو ملانے سے جو سالت بنتی ہے وہ ہے:

(A) Acidic ایسڈک	(B) Basic بیسک	<input checked="" type="radio"/> (C) Neutral نیوزل	(D) Complex کمپلیکس
------------------	----------------	--	---------------------

99. Which of the following is not present in mixed salts? 99. درج ذیل میں سے کون سا مکڑ سالت میں نہیں ہوتا؟

(A) $K_4 [Fe(CN)_6]$	(B) $Ca(OCl)Cl$	(C) $K_2SO_4 \cdot Al_2(SO_4)_3 \cdot 24H_2O$	<input checked="" type="radio"/> (D) NH_4NO_3
----------------------	-----------------	---	---

100. Which of the following is used as fertilizer? 100. درج ذیل میں سے کس کو بطور فرٹیلائزر استعمال کیا جاتا ہے؟

(A) Gypsum جبس	<input checked="" type="radio"/> (B) Potassium nitrate پوٹاشیم نائٹریٹ	(C) Sodium carbonate سوڈیم کاربونیٹ	(D) Both a and b
----------------	--	-------------------------------------	------------------

101. Bleaching powder is an example of: 101. پلپرنگ پاورڈر کی مثال ہے:

<input checked="" type="radio"/> (A) Mixed salt مکڑ سالت	(B) Acidic salt ایسڈک سالت	(C) Double salt ڈبل سالت	(D) None کوئی نہیں
--	----------------------------	--------------------------	--------------------

102. KCl is an example of: 102. KCl کی مثال ہے:

(A) Double salt ڈبل سالت	<input checked="" type="radio"/> (B) Normal salt نارمل سالت	(C) Mixed salt مکڑ سالت	(D) Complex salt کمپلیکس سالت
--------------------------	---	-------------------------	-------------------------------

103. Which of the following is double salt? 103. کون سا ڈبل سالت ہے؟

(A) NaCl	(B) CaO	(C) $AlCl_3$	<input checked="" type="radio"/> (D) $K_2SO_4 \cdot Al_2(SO_4)_3 \cdot 24H_2O$
----------	---------	--------------	--

104. Who prepared the first organic compound urea? 104. پہلا آرگینک کمپاؤنڈ یوریا کس نے تیار کیا؟

<input checked="" type="radio"/> (A) Wohler وہلر	(B) Arrhenius آرنیئس نے	(C) Dalton ڈالٹن	(D) Jabir bin Hayan جابر بن حیان
--	-------------------------	------------------	----------------------------------

105. The branch of chemistry which deals with hydrocarbons and their derivatives is called: 105. کیمسٹری کی وہ شاخ جو ہائڈروکاربوز اور ان کے فیوڈز کا مطالعہ کرتی ہے کہلاتی ہے:

(A) Inorganic chemistry ان آرگینک کیمسٹری	<input checked="" type="radio"/> (B) Organic chemistry آرگینک کیمسٹری	(C) Physical chemistry فزیکل کیمسٹری	(D) Analytical chemistry اینالٹیکل کیمسٹری
---	---	--------------------------------------	--

106. The bond energy of C - C bond is: 106. C-C بانڈ کی طاقت ہے:

(A) 255 kJmol ⁻¹	<input checked="" type="radio"/> (B) 355 kJmol ⁻¹	(C) 455 kJmol ⁻¹	(D) 555 kJmol ⁻¹
-----------------------------	--	-----------------------------	-----------------------------

107. Carbon is: 107. کاربن ہوتی ہے:

(A) A metal ایک دھات	<input checked="" type="radio"/> (B) A non-metal ایک غیر دھات	(C) Metalloid دھات نما	(D) Compound مرکب
----------------------	---	------------------------	-------------------

108. The example of heterocyclic compound is: 108. ہیزروسیکلک کمپاؤنڈ کی مثال ہے:

(A) Benzene بینزین	(B) Hexane ہیکزین	(C) Cyclohexane سائیکلوہیکزین	<input checked="" type="radio"/> (D) Pyridine پائیرین ڈین
--------------------	-------------------	-------------------------------	---

109. The chemical formula of urea is: 109. یوریا کا کیمیکل فارمولا ہے:

(A) NH_4CNO	(B) NH_4CN	(C) NH_2CONH_2	(D) NH_4Cl
-----------------------------	----------------------------	--------------------------------	----------------------------

110. Percentage of methane present in natural gas is: 110. قدرتی گیس کا کتنے فیصد میتھین پر مشتمل ہوتا ہے:

(A) 75%	(B) 80%	(C) 85%	(D) 90%
---------	---------	---------	---------

111. The amount of carbon in peat is: 111. پیت میں کاربن کی مقدار ہوتی ہے:

(A) 60%	(B) 70%	(C) 85%	(D) 90%
---------	---------	---------	---------

112. The percentage amount of carbon in wood is: 112. گڑی میں کاربن کا فیصد تناسب ہے:

(A) 40%	(B) 52%	(C) 60%	(D) 70%
---------	---------	---------	---------

113. The amount of carbon in lignite is: 113. لگنٹ میں کاربن کی مقدار ہے:

(A) 60%	(B) 70%	(C) 85%	(D) 90%
---------	---------	---------	---------

114. The formula of ethane is: 114. میتھین کا قدر مولا ہے:

(A) CH_4	(B) C_2H_6	(C) C_2H_4	(D) C_4H_4
-------------------	----------------------------	----------------------------	----------------------------

115. The molecular formula of butane is: 115. بیوٹین کا مالیکیولر قدر مولا ہے:

(A) C_4H_8	(B) C_4H_{10}	(C) C_4H_{12}	(D) C_6H_6
----------------------------	-------------------------------	-------------------------------	----------------------------

116. General formula of alkanes is: 116. ایلیفٹ ہائڈروکاربنز کا قدر مولا ہے:

(A) C_nH_{2n}	(B) $\text{C}_n\text{H}_{2n+1}$	(C) $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$	(D) $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$
-------------------------------	---------------------------------	---------------------------------	---------------------------------

117. The formula of decane is: 117. ڈیکین کا قدر مولا ہے:

(A) $\text{C}_{10}\text{H}_{20}$	(B) $\text{C}_{10}\text{H}_{22}$	(C) C_{10}H_8	(D) $\text{C}_{10}\text{H}_{16}$
----------------------------------	----------------------------------	-------------------------------	----------------------------------

118. The reduction of alkyl halides takes place in the presence of: 118. ایلیفٹ ہالائیڈز کی ریڈکشن کس کی موجودگی میں ہوتی ہے؟

(A) Zn / HCl	(B) Na / HCl	(C) Mg / HCl	(D) Cu / HCl
------------------------------	------------------------------	------------------------------	------------------------------

119. The hydrogen atoms in pentane are: 119. پینٹین میں ہائیڈروجن ایٹمز ہوتے ہیں:

(A) 10	(B) 12	(C) 14	(D) 16
--------	--------	--------	--------

120. The other name of alkanes is: 120. ایلیفٹ ہائڈروکاربنز کا دوسرا نام ہے:

(A) Halogens ہالوجنز	(B) Olefins اولی فنز	(C) Paraffins پارافینز	(D) Ethylene ایتھین
----------------------	----------------------	------------------------	---------------------

121. Organic compounds containing $-\text{OH}$ group are called: 121. $-\text{OH}$ گروپ رکھنے والے آرگنک کمپاؤنڈز کہلاتے ہیں:

(A) Alcohols الکوہلز	(B) Aldehydes ایلیڈز	(C) Catones کیٹونز	(D) Carboxylic acids کاربوآکسیک ایسڈز
----------------------	----------------------	--------------------	---------------------------------------

122. Which of the following compounds is aldehyde? 122. مندرجہ ذیل کمپاؤنڈز میں سے کون سا ایلیڈ ہے؟

(A) $\text{OH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$	(B) $\text{COOH} - \text{CH}_3$	(C) CH_3CHO	(D) CH_3COCH_3
---	---------------------------------	-----------------------------	--------------------------------

123. General formula of saturated hydrocarbons is: 123. سچورٹڈ ہائڈروکاربنز کا قدر مولا ہے:

(A) $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$	(B) $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$	(C) C_nH_{2n}	(D) C_nH_n
---------------------------------	---------------------------------	-------------------------------	----------------------------

124. Which of the following is saturated hydrocarbon? 124. ان میں سے کون سا سچورٹڈ ہائڈروکاربن ہے؟

(A) Methane میتھین	(B) Propane پروپین	(C) Ethyne ایتھین	(D) Propyne پروپین
--------------------	--------------------	-------------------	--------------------

125. Percentage of methane present in natural gas is: 125. قدرتی گیس کا کتنے فیصد میتھین پر مشتمل ہوتا ہے؟

(A) 75%	(B) 80%	(C) 85%	(D) 90%
---------	---------	---------	---------

126. The formula of pentane is: 126. پینٹین کا قدر مولا ہے:

(A) C_5H_{12}	(B) C_5H_{10}	(C) C_5H_8	(D) C_5H_{14}
-------------------------------	-------------------------------	----------------------------	-------------------------------

127. The number of hydrogen atoms in pentane is: 127. پینٹین میں ہائیڈروجن ایٹمز ہوتے ہیں:

(A) 10	<input checked="" type="radio"/> (B) 12	(C) 14	(D) 16
--------	---	--------	--------

128. The chemical formula of chloroform is: 128. کلورو فارم کا کیمیائی فارمولا ہے:

(A) CH ₃ Cl	(B) CH ₂ Cl ₂	(C) CCl ₄	<input checked="" type="radio"/> (D) CHCl ₃
------------------------	-------------------------------------	----------------------	--

129. The other name of alkanes is: 129. الکیٹنز کا دوسرا نام ہے:

(A) Halogens ہیلو جینز	<input checked="" type="radio"/> (B) Paraffins پیرافینز	(C) Olefins اولی فنز	(D) Acetylenes ایسیٹیلینز
------------------------	---	----------------------	---------------------------

130. Which of the following is called paraffins? 130. درج ذیل میں سے کسے پیرافینز کہتے ہیں؟

<input checked="" type="radio"/> (A) Alkanes الکیٹنز	(B) Alkenes الکیٹنز	(C) Alkynes الکیٹنز	(D) Alkyls الکیٹنز
--	---------------------	---------------------	--------------------

131. The main source of alkanes is: 131. الکیٹنز کا اہم سورس ہے:

<input checked="" type="radio"/> (A) Petroleum and natural gas پٹرولیم اور قدرتی گیس	(B) Air and water gas ہوا اور واٹر گیس	(C) Coal gas and water gas کول گیس اور واٹر گیس	(D) None of the above کوئی نہیں
--	--	---	---------------------------------

132. Marsh gas consists of: 132. مارش گیس مشتمل ہوتی ہے:

<input checked="" type="radio"/> (A) Methane میتھین	(B) Ethane ایتھین	(C) Propane پروپین	(D) Butane بیوٹین
---	-------------------	--------------------	-------------------

133. Formula of ethane is: 133. ایتھین کا فارمولا ہے:

(A) CH ₄	(B) C ₂ H ₄	<input checked="" type="radio"/> (C) C ₂ H ₆	(D) C ₄ H ₄
---------------------	-----------------------------------	--	-----------------------------------

134. Which reactions are the characteristics properties of alkenes? 134. کون سے ری ایکشنز الکیٹنز کی اہم خصوصیت ہیں؟

(A) Substitution reaction سبسیٹیوشن ری ایکشن	<input checked="" type="radio"/> (B) Oxidation reaction آکسائیڈیشن ری ایکشن	(C) Reduction reaction ریڈکشن ری ایکشن	(D) Addition reaction ایڈیشن ری ایکشن
--	---	--	---------------------------------------

135. Alkenes are also called: 135. الکیٹنز..... بھی کہلاتی ہیں:

(A) Paraffins پیرافینز	<input checked="" type="radio"/> (B) Olefins اولی فنز	(C) Acetylenes ایسیٹیلینز	(D) Aromatic compounds ایرومٹک کمپائونڈز
------------------------	---	---------------------------	--

136. General formula of alkenes is: 136. الکیٹنز کا جنرل فارمولا ہے:

<input checked="" type="radio"/> (A) C _n H _{2n-2}	(B) C _n H _{2n}	(C) C _n H _{2n+2}	(D) C _n H _{2n-1}
---	------------------------------------	--------------------------------------	--------------------------------------

137. Alkenes are known by the name: 137. الکیٹنز کو کس نام سے جانا جاتا ہے؟

(A) Methane میتھین	(B) Paraffins پیرافینز	<input checked="" type="radio"/> (C) Olefins اولی فنز	(D) Acetylenes ایسیٹیلینز
--------------------	------------------------	---	---------------------------

138. Benzene is formed by the polymerization of: 138. بزنز درج ذیل میں سے کس کی پولیمرائزیشن سے بنتا ہے؟

(A) Methane میتھین	(B) Acetylene ایسیٹیلین	<input checked="" type="radio"/> (C) Ethene ایتھین	(D) Butene بیوٹین
--------------------	-------------------------	--	-------------------

139. The final product of the oxidation of acetylene is: 139. ایسیٹیلین کی آکسائیڈیشن کا آخری پروڈکٹ ہے:

(A) Oxalic acid آکزالک ایسڈ	<input checked="" type="radio"/> (B) Glycol گلیکول	(C) Glyoxal گلیوکسال	(D) None of the above کوئی نہیں
-----------------------------	--	----------------------	---------------------------------

140. The catalyst used in the halogenations of ethene is: 140. ایتھین کی ہائیڈرو جینیشن میں بلور کیا کاتالسٹ استعمال ہوتا ہے:

(A) Cu	(B) Mg	<input checked="" type="radio"/> (C) Ni	(D) Ag
--------	--------	---	--------

141. Ripening of bananas produces gas: 141. کیلے پکنے کے عمل کے دوران کون سی گیس خارج کرتے ہیں؟

(A) Methane میتھین گیس	(B) Ethane ایتھین گیس	<input checked="" type="radio"/> (C) Ethene ایتھین گیس	(D) Nitrogen نائٹروجن گیس
------------------------	-----------------------	--	---------------------------

142. The general formula of alkynes is: 142. الکیٹنز کا جنرل فارمولا ہے:

<input checked="" type="radio"/> (A) C _n H _{2n}	(B) C _n H _{2n+1}	(C) C _n H _{2n+2}	(D) C _n H _{2n-2}
---	--------------------------------------	--------------------------------------	--------------------------------------

143. Dehalogenation of tetra halides is carried in the presence of: 143. ٹیٹرا ہالائیڈز کی ڈی ہیلوجینیشن کس کی موجودگی میں ہوتی ہے؟

(A) K	(B) Mg	(C) Na	<input checked="" type="radio"/> Zinc dust
-------	--------	--------	--

144. Alkynes are called: 144. الکاٹنز کو کہا جاتا ہے:

(A) Olefins اولی نٹز	(B) Ethene ایتھین	(C) Paraffins پی ارفنز	<input checked="" type="radio"/> Acetylene اسیٹیلین
----------------------	-------------------	------------------------	---

145. Which one of following hydrocarbon gas reacts with acidic solution of $KMnO_4$ to neutralize its pink colour? 145.

کون سی ہائڈروکاربن گیس پوٹاشیم پرمینگنیٹ کے ایڑک سلوشن کے گلابی رنگ کو ختم کرتی ہے؟

(A) CH_4	<input checked="" type="radio"/> C_2H_4	(C) C_2H_6	(D) C_3H_8
------------	---	--------------	--------------

146. Dehydrohalogenation of vicinal dihalides takes place in the presence of: 146.

دیسل ڈائی ہیلو آئیڈز کی ڈی ہائڈرو ہیلو جینیشن کس کی موجودگی میں ہوتی ہے؟

(A) Aqueous NaOH NaOH اکیوس	<input checked="" type="radio"/> Alcoholic KOH KOH ایلکوحلک	(C) Aqueous KOH اکیوس KOH	(D) Alcoholic NaOH NaOH ایلکوحلک
--------------------------------	--	---------------------------	-------------------------------------

147. Ethyne is oxidized by $KMnO_4$ and hydroxyl groups add to triple bond: 147.

ایٹھن کو $KMnO_4$ کے ساتھ آکسائیڈز کیا جاتا ہے تو تریپل بانڈ پر ہائڈرو آکسل گروپس داخل ہو جاتے ہیں:

(A) Two دو	(B) Three تین	<input checked="" type="radio"/> Four چار	(D) Five پانچ
------------	---------------	---	---------------

148. The percentage quantity of acetylene in coal gas is: 148.

کول گیس میں اسیٹیلین کی فیصد مقدار ہوتی ہے:

<input checked="" type="radio"/> 0.06%	(B) 0.7%	(C) 0.08%	(D) 0.09%
--	----------	-----------	-----------

149. Acetylene is oxidized by $KMnO_4$ and hydroxyl groups add to triple bond: 149.

کونئی نہیں:

(A) Oxalic acid آکسالیک ایسڈ	<input checked="" type="radio"/> Glycol گلیکول	(C) Glyoxal گلیکسالی	(D) None of the above
------------------------------	--	----------------------	-----------------------

150. The molecular formula of acetylene is: 150.

اسیٹیلین کا مالیکیولر فارمولا ہے:

(A) C_2H_6	(B) C_2H_4	<input checked="" type="radio"/> C_2H_2	(D) C_2H_5
--------------	--------------	---	--------------

151. General formula of carbohydrates is: 151.

کاربوہائڈریٹس کا جنرل فارمولا ہے:

(A) $C_{n-1}(H_2O)_n$	(B) $C_n(H_2O)_{n-1}$	<input checked="" type="radio"/> $C_n(H_2O)_n$	(D) $C_n(HO)_n$
-----------------------	-----------------------	--	-----------------

152. Which simple sugar cannot be hydrolyzed? 152.

کون سی سادہ شوگر ہے جسے ہائڈرولائز نہیں کیا جاسکتا؟

<input checked="" type="radio"/> Glucose گلوکوز	(B) Sucrose سکرز	(C) Starch سٹارچ	(D) Cellulose سیلولوز
---	------------------	------------------	-----------------------

153. Lactose is a type of sugar, it consists of sugar and: 153.

لیکٹوز شوگر کی ایک قسم ہے جو گلوکوز اور پر مشتمل ہے:

(A) Sucrose سکرز	(B) Maltose مالٹوز	(C) Starch سٹارچ	<input checked="" type="radio"/> Galactose گالاکٹوز
------------------	--------------------	------------------	---

154. In which part of digestive system glucose is absorbed? 154.

گلوکوز ڈیلاکٹو سسٹم کے کس حصے میں جذب ہوتا ہے؟

(A) Stomach معدہ	(B) Liver جگر	<input checked="" type="radio"/> Small intestine چھوٹی آنت	(D) Large intestine بڑی آنت
------------------	---------------	--	-----------------------------

155. Which of the following is pentahydroxy aldehyde? 155.

درج ذیل میں سے کون سا پینٹا ہائڈرو آکسی ایلڈی ہائڈ ہے؟

(A) Starch سٹارچ	<input checked="" type="radio"/> Glucose گلوکوز	(C) Fructose فرکٹوز	(D) Sucrose سکرز
------------------	---	---------------------	------------------

156. Which of the following is trisaccharide? 156.

درج ذیل میں سے کون سا ٹرائی سکرائیڈ ہے؟

(A) Carbohydrates کاربوہائڈریٹس	(B) Proteins پروٹینز	<input checked="" type="radio"/> Lipids لیپڈز	(D) Vitamins وٹامن
---------------------------------	----------------------	---	--------------------

157. Which of the following is pure cellulose? 157.

کون سی ایک خالص سیلولوز ہے؟

(A) Maize مکئی	(B) Rice چاول	(C) Bread روٹی	(D) Wheat گندم
----------------	---------------	----------------	----------------

158. Which of the following is crystalline solid? 158.

مندرجہ ذیل میں سے کون سا کرسٹلائن ٹھوس ہے؟

<input checked="" type="radio"/> Glucose گلوکوز	(B) Starch سٹارچ	(C) Cellulose سیلولوز	(D) Glycogen گلیکوجن
---	------------------	-----------------------	----------------------

159. Mono saccharides consists of carbon atoms: 159.

مونو سکرائیڈز کتنے کاربن ایٹمز پر مشتمل ہوتے ہیں؟

(A) Two to four چار سے دو (B) Four to eight چار سے آٹھ (C) Three to nine تین سے نو (D) Five to ten پانچ سے دس

160. Which of the following does not contain starch? 160. مندرجہ ذیل میں سے کس میں سٹارچ موجود نہیں ہوتی؟

(A) Sugarcane سکر کین (B) Maize مکی (C) Barley جو (D) Potatoes آلو

161. Pentahydroxy ketone is called: 161. پینٹا ہائیڈرو آکسی کیٹون کہلاتا ہے:

(A) Glucose گلوکوز (B) Starch سٹارچ (C) Sucrose سکروز (D) Fructose فرکٹوز

162. Chemical formula of fructose is: 162. فرکٹوز کا کیمیائی قدر مولا ہے:

(A) $C_{12}H_{22}O_{11}$ (B) $C_6H_{12}O_6$ (C) C_4H_{10} (D) C_5H_{12}

163. Which protects us from muscle cramping? 163. ہمارے عضلات کی کڑپنے سے کون حفاظت کرتا ہے؟

(A) Proteins پروٹینز (B) Lipids لیپڈز (C) Vitamins وٹامنز (D) Carbohydrates کاربوہائیڈریٹس

164. Amino acids are linked to each other through: 164. امینو ایسڈز ایک دوسرے کے ساتھ لکے ہوتے ہیں:

(A) Hydrogen link ہائیڈروجن لک (B) Ionic link آئیونک لک (C) Gelatin link جیلٹین لک (D) Peptide link پپٹائڈ لک

165. Which of the following does not contain protein? 165. مندرجہ ذیل میں سے کس میں پروٹین موجود نہیں ہوتی؟

(A) Pulses دالوں میں (B) Potatoes آلوؤں میں (C) Beans بھلیوں میں (D) Eggs انڈے میں

166. Gelatin protein is present in: 166. جیلٹین پروٹین پائی جاتی ہے:

(A) Blood خون میں (B) Skin جلد میں (C) Heart دل میں (D) Bones ہڈیوں میں

167. Polymers of amino acids are: 167. امینو ایسڈز کے پولیمرز ہیں:

(A) Carbohydrates کاربوہائیڈریٹس (B) Proteins پروٹینز (C) Vitamins وٹامنز (D) Lipids لیپڈز

168. Proteins are by weight of cell: 168. پروجین کے وزن کا تقریباً فیصد حصہ پروٹینز سے بنا ہوتا ہے:

(A) 40% (B) 35% (C) 65% (D) 50%

169. The body reactions are catalyzed by: 169. جسم میں ہونے والے کیمیائی ردی ایکشنز کو کیلا کر کے ہے:

(A) Amino acids امینو ایسڈز (B) Lipids لیپڈز (C) Enzymes انزائمز (D) Fatty acids فیٹی ایسڈز

170. The chemical formula of citric acid is: 170. سٹرک ایسڈ کا کیمیائی قدر مولا ہے:

(A) $C_{17}H_{35}COOH$ (B) $C_{17}H_{33}COOH$ (C) $C_{17}H_{37}COOH$ (D) $C_{15}H_{31}COOH$

171. Building blocks of lipids are: 171. لیپڈز کے بلاک بلاکس کہلاتے ہیں:

(A) Nucleic acids نیوکلئک ایسڈز (B) Amino acids امینو ایسڈز (C) Fatty acids فیٹی ایسڈز (D) Mono saccharides مونو سکر ایسڈز

172. The formula of palmitic acid is: 172. پالمیٹک ایسڈ کا قدر مولا ہے:

(A) $C_{15}H_{31}COOH$ (B) $C_{17}H_{35}COOH$ (C) $C_{15}H_{32}COOH$ (D) $C_{17}H_{36}COOH$

173. Catalyst used in the hydrogenation of vegetable oil is: 173. ویکٹیل آئل کی ہائیڈرو جینیشن میں بطور کیتالسٹ استعمال ہوتا ہے:

(A) Al (B) Cu (C) Ni (D) Pb

174. Which scientist discovered the structure of DNA? 174. DNA کا سٹرکچر کس سائنسدان نے دریافت کیا؟

(A) Hopkins ہاپکنز (B) John Dalton جان ڈالٹن (C) Watson and Crick واٹسن اینڈ کریک (D) Robert Hook رابرٹ ہک

175. The nitrogen present in urea is used by plants to synthesize: 175. یوریا میں موجود نائٹروجن کس کی تیاری میں استعمال کرتے ہیں؟

(A) Sugar شوگر (B) Proteins پروٹینز (C) Fats فیٹس (D) DNA DNA

176. Vitamins B complex contains: 176. B وٹامن کمپلیکس میں شامل ہوتے ہیں:

<input checked="" type="radio"/> (A) 10 vitamins 10 وٹامنز	<input type="radio"/> (B) 8 vitamins 8 وٹامنز	<input type="radio"/> (C) 6 vitamins 6 وٹامنز	<input type="radio"/> (D) 12 vitamins 12 وٹامنز
--	---	---	---

177. Deficiency of vitamin D causes: 177. وٹامن D کی کمی سے ہوتی ہے:

<input checked="" type="radio"/> (A) Rickets سوکے کی بیماری	<input type="radio"/> (B) Scurvy سکروی	<input type="radio"/> (C) Anemia اینیما	<input type="radio"/> (D) Night blindness نائٹ بلائنڈنیس
---	--	---	--

178. Who proposed the name of vitamin? 178. وٹامن کا نام کس نے تجویز کیا؟

<input checked="" type="radio"/> (A) Funk فونک	<input type="radio"/> (B) Watson واٹسن	<input type="radio"/> (C) F Crick ایف-کرک	<input type="radio"/> (D) Lewis لیوس
--	--	---	--------------------------------------

179. Rickets disease is caused by the deficiency of vitamin: 179. سوکے کی بیماری کس وٹامن کی کمی سے ہوتی ہے؟

<input checked="" type="radio"/> (A) D وٹامن D	<input type="radio"/> (B) A وٹامن A	<input type="radio"/> (C) E وٹامن E	<input type="radio"/> (D) C وٹامن C
--	-------------------------------------	-------------------------------------	-------------------------------------

180. Who invented vitamin B₁ (Thiamin)? 180. وٹامن B₁ (تھامین) کو کس نے دریافت کیا؟

<input type="radio"/> (A) Hopkins ہاپکنز	<input checked="" type="radio"/> (B) Funk فونک	<input type="radio"/> (C) J Watson جے واٹسن	<input type="radio"/> (D) Davy ڈیوی
--	--	---	-------------------------------------

181. is caused by the deficiency of vitamin A: 181. وٹامن A کی کمی کی وجہ سے ہوتی ہے:

<input checked="" type="radio"/> (A) Night blindness نائٹ بلائنڈنیس	<input type="radio"/> (B) Sore eyes آنکھوں کی جلن	<input type="radio"/> (C) Rickets سوکے کی بیماری	<input type="radio"/> (D) Both a and b الف اور ب دونوں
---	---	--	--

182. Fat soluble vitamin is: 182. لیٹ سولیبیل وٹامن ہے:

<input type="radio"/> (A) A A	<input type="radio"/> (B) E E	<input type="radio"/> (C) K K	<input checked="" type="radio"/> (D) All تمام
-------------------------------	-------------------------------	-------------------------------	---

183. Hopkins noticed for the first time: 183. ہاپکنز نے پہلی دفعہ مشاہدہ کیا:

<input type="radio"/> (A) Carbohydrates کاربوہائیڈریٹس	<input type="radio"/> (B) Proteins پروٹینز	<input type="radio"/> (C) Lipids لیپڈز	<input checked="" type="radio"/> (D) Vitamins وٹامنز
--	--	--	--

184. How many percentage of sunlight is absorbed by atmospheric gases? 184. سورج کی روشنی کا کتنے فیصد حصہ ایٹمو سٹیئرک گیسز جذب کرتی ہیں؟

<input type="radio"/> (A) 12%	<input checked="" type="radio"/> (B) 18%	<input type="radio"/> (C) 24%	<input type="radio"/> (D) 3%
-------------------------------	--	-------------------------------	------------------------------

185. The two major components of atmosphere are: 185. ایٹمو سٹیئرک کے دو اہم اجزاء ہیں:

<input type="radio"/> (A) Hydrogen and oxygen ہائیڈروجن اور آکسیجن	<input type="radio"/> (B) Nitrogen and hydrogen نائٹروجن اور ہائیڈروجن	<input checked="" type="radio"/> (C) Nitrogen and oxygen نائٹروجن اور آکسیجن	<input type="radio"/> (D) Oxygen and water آکسیجن اور پانی
--	--	--	--

186. Nitrogen and oxygen are% of atmosphere: 186. نائٹروجن اور آکسیجن ایٹمو سٹیئرک کا کتنے فیصد حصہ ہیں؟

<input type="radio"/> (A) 80%	<input type="radio"/> (B) 90%	<input checked="" type="radio"/> (C) 99%	<input type="radio"/> (D) 75%
-------------------------------	-------------------------------	--	-------------------------------

187. The volume of CO₂ in dry by ratio is: 187. الجھاٹ جم کاربن ڈائی آکسائیڈ کا خشک ہوا میں تناسب ہوتا ہے:

<input checked="" type="radio"/> (A) 0.03%	<input type="radio"/> (B) 0.93%	<input type="radio"/> (C) 20.94%	<input type="radio"/> (D) 78.09%
--	---------------------------------	----------------------------------	----------------------------------

188. On which bases atmosphere is divided into four regions? 188. ایٹمو سٹیئرک کو کس بنیاد پر چار ریجنز میں تقسیم کیا گیا ہے؟

<input type="radio"/> (A) Change in pressure دباؤ میں تبدیلی	<input type="radio"/> (B) Change in radiations ریڈی ایشنز میں تبدیلی	<input checked="" type="radio"/> (C) Change in temperature ٹمپریچر میں تبدیلی	<input type="radio"/> (D) Change in weather موسم میں تبدیلی
--	--	---	---

189. Height of stratosphere from earth's surface is: 189. سٹریٹوسٹیئرک سطح زمین سے بلندی پر ہے:

<input type="radio"/> (A) 30 km	<input type="radio"/> (B) 40 km	<input checked="" type="radio"/> (C) 50 km	<input type="radio"/> (D) 60 km
---------------------------------	---------------------------------	--	---------------------------------

190. Thermosphere layer is at height above earth's surface is: 190. تھرموسٹیئرک لیئر کی سطح زمین کی سطح سے بلندی پر ہے:

<input type="radio"/> (A) 0-12 km	<input type="radio"/> (B) 12-50 km	<input type="radio"/> (C) 50-85 km	<input checked="" type="radio"/> (D) 85-120 km
-----------------------------------	------------------------------------	------------------------------------	--

191. The major constituents of troposphere are nitrogen and: 191. ٹروپوسٹیئرک کے بنیادی اجزاء نائٹروجن اور ہیں:

<input type="radio"/> (A) Hydrogen ہائیڈروجن	<input type="radio"/> (B) Carbon dioxide کاربن ڈائی آکسائیڈ	<input checked="" type="radio"/> (C) Oxygen آکسیجن	<input type="radio"/> (D) Sulphur سلفر
--	---	--	--

192. At the height 85-120 km from earth's surface is: 192. زمین کی سطح سے 85 سے 120 کلومیٹر تک کیا موجود ہوتا ہے؟

(A) Troposphere ٹروپوسفیئر	(B) Mesosphere میزوسفیئر	(C) Stratosphere سٹریٹوسفیئر	(D) Thermosphere تھرموسفیئر
----------------------------	--------------------------	------------------------------	-----------------------------

193. The layer of atmosphere which is next to troposphere and extends up to 50 km is called: 193

ٹروپوسفیئر سے اوپر 50 کلومیٹر تک پھیلائی ہوئی ہے:

(A) Mesosphere میسوسفیئر	(B) Hydrosphere ہائڈروسفیئر	(C) Thermosphere تھرموسفیئر	(D) Stratosphere سٹریٹوسفیئر
--------------------------	-----------------------------	-----------------------------	------------------------------

194. Waste material that pollutes air, water and soil is termed as: 194

ایک ہکارہ مادہ جو ہوا، پانی اور مٹی کو آلودہ کرتا ہے:

(A) Pollution پلوشن	(B) Pollutant پلوشنٹ	(C) Solvent سولونٹ	(D) Solution سلوشن
---------------------	----------------------	--------------------	--------------------

195. A primary pollutant is: 195

ایک پرائمری پلوشنٹ ہے:

(A) CH ₄	(B) HNO ₃	(C) H ₂ CO ₃	(D) H ₂ SO ₄
---------------------	----------------------	------------------------------------	------------------------------------

196. Carbon monoxide is harmful to us because: 196

کاربن مونو آکسائیڈ ہمارے لیے نقصان دہ ہے کیونکہ:

(A) Paralysis lungs = پیچھڑوں کو مفلوج کر دیتی ہے	(B) Damages lungs tissue = پیچھڑوں کے نشوز کو تباہ کر دیتی ہے	(C) Reduces oxygen carrying ability of hemoglobin = یہ ہیموگلوبن کی آکسیجن لے جانے کی صلاحیت کو کم کر دیتی ہے	(D) Makes the blood coagulate = یہ خون کے لوتھڑے بناتی ہے
--	--	--	--

197. Every year there is a rise of °C in atmospheric temperature due to carbon dioxide in air: 197

ہوا میں کاربن ڈائی آکسائیڈ میں اضافے کی وجہ سے ہر سال تقریباً °C ایٹوسفیئرک ٹمپریچر میں اضافہ ہوتا ہے:

(A) 2°C	(B) 0.05°C	(C) 0.02°C	(D) 0.01°C
---------	------------	------------	------------

198. A secondary pollutant is: 198

..... سیکنڈری پلوشنٹ ہے:

(A) SO ₂	(B) CO ₂	(C) CH ₄	(D) HCl
---------------------	---------------------	---------------------	---------

199. The pH of normal rain water is: 199

نارمل بارش کے پانی کی pH ہوتی ہے:

(A) 5.5-6	(B) 5.4-6	(C) 6-6.5	(D) 5.6-6
-----------	-----------	-----------	-----------

200. The pH of acid rain is: 200

ایسڈ رین کی pH ہوتی ہے:

(A) 4	(B) 5	(C) 6-6.5	(D) 7
-------	-------	-----------	-------

201. Which one of the metal clogs gills of the fish? 201

کس دھات کی زیادہ مقدار مچھلیوں کے گلز کو بند کر دیتی ہے؟

(A) Iron آئرن	(B) Copper کاپر	(C) Aluminium ایلمینیم	(D) Lead لیڈ
---------------	-----------------	------------------------	--------------

202. Cause of global warming is: 202

گلوبل وارمنگ کی وجہ ہے:

(A) CO ₂ Gas CO ₂ گیس	(B) SO ₂ Gas SO ₂ گیس	(C) NO ₂ Gas NO ₂ گیس	(D) O ₂ Gas O ₂ گیس
---	---	---	---

203. In which region ozone formed? 203

اوزون کس ریجن میں بنتی ہے؟

(A) Troposphere ٹروپوسفیئر میں	(B) Stratosphere سٹریٹوسفیئر میں	(C) Mesosphere میسوسفیئر میں	(D) Thermosphere تھرموسفیئر میں
--------------------------------	----------------------------------	------------------------------	---------------------------------

204. Sea surface is protected from ultraviolet radiations in global warming by: 204

گلوبل وارمنگ سے سمندر کی سطح کو الٹرا وائلٹ ریڈی ایشنز سے محفوظ رکھتی ہے؟

(A) CO ₂ Gas CO ₂ گیس	(B) SO ₂ Gas SO ₂ گیس	(C) NO ₂ Gas NO ₂ گیس	(D) O ₃ Gas O ₃ گیس
---	---	---	---

205. The formula of ozone is: 205

اوزون کا فارمولا ہے:

(A) O ₂	(B) O ₃	(C) O	(D) CO
--------------------	--------------------	-------	--------

206. Which one of the reasons of global warming? 206

گلوبل وارمنگ کی مندرجہ ذیل میں سے کون سی وجہ ہے؟

(A) Absorption of infrared radiation emitted by the earth IR زمین کی سطح سے خارج ہونے والی ریڈی ایشنز کا جذب ہونا	(B) Absorption of infrared radiations coming from the earth ریڈی ایشنز کا IR سورج سے آنے والی جذب ہونا	(C) Absorption of ultraviolet radiations coming from the earth ریڈی ایشنز کا UV سورج سے آنے والی جذب ہونا	(D) Emission of ultraviolet radiations by the earth ریڈی ایشنز کا UV زمین کی سطح سے خارج ہونا
--	---	--	--

207. Which gas is called greenhouse gas? 207. کون سی گیس گرین ہاؤس گیس کہلاتی ہے؟

(A) CO ₂	(B) CO	(C) N ₂	(D) HCl
---------------------	--------	--------------------	---------

208. The oceans contain about of total world's water: 208. دنیا کے کل پانی کا کتنے فی صد حصہ سمندری پانی پر مشتمل ہے؟

(A) 91%	(B) 93%	(C) 95%	(D) 97%
---------	---------	---------	---------

209. The boiling point of water is: 209. پانی کا بوائیگ پوائنٹ ہے:

(A) 0°C	(B) 25°C	(C) 80°C	(D) 100°C
---------	----------	----------	-----------

210. Density of water is maximum at: 210. کس ٹیمپریچر پر پانی کی ڈینسٹی سب سے زیادہ ہوتی ہے؟

(A) 0°C	(B) 2°C	(C) 4°C	(D) 6°C
---------	---------	---------	---------

211. The density of water at 4°C is: 211. 4°C پر پانی کی ڈینسٹی ہوتی ہے:

(A) 1 gcm ⁻³	(B) 2 gcm ⁻³	(C) 3 gcm ⁻³	(D) 4 gcm ⁻⁴
-------------------------	-------------------------	-------------------------	-------------------------

212. The freezing point of water at sea level is: 212. سمندر کی سطح پر پانی کا فریزنگ پوائنٹ ہوتا ہے:

(A) 0°C	(B) 1°C	(C) 2°C	(D) 3°C
---------	---------	---------	---------

213. How much percentage of water is drinkable out of all the water present on Earth? 213. زمین پر موجود پانی کا کل کتنے فیصد حصہ پینے کے قابل ہے؟

(A) 0.001%	(B) 2.1%	(C) 0.2%	(D) 90%
------------	----------	----------	---------

214. Which of the following ion is not a cause of water hardness? 214. مندرجہ ذیل آئنز میں سے کونسا آئن واٹر ہارڈنس کی وجہ نہیں بنتا ہے؟

(A) Ca ²⁺	(B) Mg ²⁺	(C) SO ₄ ²⁻	(D) Na ⁺
----------------------	----------------------	-----------------------------------	---------------------

215. The removal of Mg²⁺ and Ca²⁺ ions which are responsible for the hardness of water is called: 215. واٹر ہارڈنس کا سبب بننے والے Mg²⁺ اور Ca²⁺ آئنز کا اخراج کہلاتا ہے:

(A) Permanent hardness پرمانینٹ ہارڈنس	(B) Temporary hardness ٹیمپری ہارڈنس	(C) Water softening واٹر سوٹنگ	(D) Hydrogen bonding ہائیڈروجن بانڈنگ
---	---	-----------------------------------	--

216. Which of the following method is used for removing temporary water hardness is? 216. پانی کی ٹیمپری ہارڈنس کو ختم کرنے کے لیے کون سا طریقہ استعمال کیا جاتا ہے؟

(A) Clark's method کلارک کا طریقہ	(B) Washing soda method واشنگ سوڈا کا طریقہ	(C) Sodium zeolite سڈیم زیولائٹ	(D) Filtration method فلٹریشن میتھڈ
--------------------------------------	--	------------------------------------	--

217. The chemical used in Clark's method is: 217. کلارک کے طریقے میں استعمال ہونے والا کیمیکل ہے:

(A) Ca(HCO ₃) ₂	(B) Ca-Zeolite	(C) Zeolite Na ₂	(D) Ca(OH) ₂
--	----------------	-----------------------------	-------------------------

218. The types of water hardness are: 218. پانی کی ہارڈنس کی اقسام ہوتی ہیں:

(A) Two	(B) Three	(C) Four	(D) Five
---------	-----------	----------	----------

219. Permanent hardness is because of: 219. پرمانینٹ ہارڈنس کس وجہ سے ہوتی ہے؟

(A) Ca(HCO ₃) ₂	(B) Mg(HCO ₃) ₂	(C) NaCl	(D) CaCl ₂
--	--	----------	-----------------------

220. Temporary hardness of water is removed by adding: 220. پانی کے مادی سختی میں کس کو شامل کر کے دور کیا جاسکتا ہے؟

(A) Two	(B) Three	(C) Four	(D) Five
---------	-----------	----------	----------

219. Permanent hardness is because of: 219. پرمانینٹ ہارڈنس کس وجہ سے ہوتی ہے؟

(A) Ca(HCO ₃) ₂	(B) Mg(HCO ₃) ₂	(C) NaCl	(D) CaCl ₂
--	--	----------	-----------------------

220. Temporary hardness of water is removed by adding: 220. پانی کے مادی سختی میں کس کو شامل کر کے دور کیا جاسکتا ہے؟

(A) Two	(B) Three	(C) Four	(D) Five
---------	-----------	----------	----------

(A) NaOH	(B) KOH	(C) Ca(OH) ₂	(D) CaSO ₄
----------	---------	-------------------------	-----------------------

221. Temporary hardness of water can be removed by adding: پانی کی ٹیمپری ہارڈنیس..... شامل کرنے سے ختم کی جاسکتی ہے:

(A) Lime stone لائم سٹون	(B) Slaked lime سلیکڈ لائم	(C) Quick lime کوئیک لائم	(D) Washing soda واشنگ سڈا
--------------------------	----------------------------	---------------------------	----------------------------

222. Which of the following is an agricultural influent? درج ذیل میں سے کون سا ایگریکلچرل انفلوینٹ ہے؟

(A) Heavy metals بھاری میٹلز	(B) Mineral acids مینرل ایسڈز	(C) Detergents ڈیٹرجنٹس	(D) Fertilizers فرٹیلائزرز
------------------------------	-------------------------------	-------------------------	----------------------------

223. In water, ions are responsible for the quick growth of algae: پانی میں..... آئنز کی وجہ سے تیز نمو ہوتی ہے:

(A) NO ₃ ⁻ , PO ₄ ³⁻	(B) Br ⁻ , Cl ⁻	(C) Cl ⁻ , SiO ₃ ²⁻	(D) SO ₄ ²⁻ , CO ₃ ²⁻
--	---------------------------------------	--	---

224. The rain water is slightly acidic it is because: بارش کا پانی معمولی ایسڈک ہوتا ہے اس کی وجہ:

(A) SO ₃	(B) CO ₂	(C) SO ₂	(D) NO ₂
---------------------	---------------------	---------------------	---------------------

225. Vibrios cholera bacteria causes the disease: وائبریس کولیرا بیکٹیریا کون سی بیماری پیدا کرتا ہے؟

(A) Cholera کولرا	(B) Dysentery ڈائسنٹری	(C) Typhoid ٹائفائیڈ	(D) Hepatitis ہیپاٹائٹس
-------------------	------------------------	----------------------	-------------------------

226. The cause of cholera is: کولرا کی وجہ ہے:

(A) Protozoa پروٹوزوا	(B) Virus وائرس	(C) Bacteria بیکٹیریا	(D) Fungi فنجی
-----------------------	-----------------	-----------------------	----------------

227. Swimming pools are cleaned by a process: سواننگ پول کو کس پروسیس سے صاف کیا جاتا ہے؟

(A) Bromination برومائنیشن	(B) Hydrogenation ہائیڈروجنیشن	(C) Nitration نائٹریشن	(D) Chlorination کلورینیشن
----------------------------	--------------------------------	------------------------	----------------------------

228. The industrial effluents, when taken by men, are responsible for disease: جب انڈسٹریل ایلویشنز کو انسان استعمال کرتے ہیں تو کس بیماری کا باعث ہو سکتے ہیں؟

(A) Cancer کینسر	(B) Asthma آسٹما	(C) Pleague پلےگ	(D) Cholera کولرا
------------------	------------------	------------------	-------------------

229. Cholera is caused by: کولرا کی وجہ ہے:

(A) Virus وائرس	(B) Bacteria بیکٹیریا	(C) Fungi فنجی	(D) Protozoa پروٹوزوا
-----------------	-----------------------	----------------	-----------------------

230. Chalco-pyrite is an ore of: چالکو پائیرائٹ کس کی آئرن ہے؟

(A) Copper کانپرہ	(B) Silver سلور	(C) Iron آئرن	(D) Aluminium ایلمینیم
-------------------	-----------------	---------------	------------------------

231. The chemical formula of chalco-pyrite is: چالکو پائیرائٹ کا کیمیکل فارمولا ہے:

(A) Cu ₂ S	(B) CuFe ₂ S	(C) CuS	(D) FeS
-----------------------	-------------------------	---------	---------

232. The underground and other impurities present in minerals are called: مینرلز میں موجود زمینی اور دوسری اٹھو ریٹرو کھاتی ہیں:

(A) Metallurgy میٹلورجی	(B) Ores آئرنز	(C) Gang گینگ	(D) Compounds کمپائونڈز
-------------------------	----------------	---------------	-------------------------

233. is called the king of chemicals: کو کیمیکلز کے کنگ کہا جاتا ہے:

(A) HCl	(B) HNO ₃	(C) H ₂ SO ₄	(D) H ₃ PO ₄
---------	----------------------	------------------------------------	------------------------------------

234. The brown colour of the hairs is due to the presence of compounds: ہمارے بالوں کا براؤن رنگ کے کمپائونڈز کی وجہ سے ہوتا ہے:

(A) Titanium ٹائیٹینیم	(B) Copper کانپرہ	(C) Molybdenum مولیبڈینیم	(D) Mercury مرکری
------------------------	-------------------	---------------------------	-------------------

235. Ammonia is prepared by the process called: آمونیاکس پروسیس سے تیار کیا جاتا ہے؟

(A) Solvay's process سولویس پروسیس	(B) Hibr's process ہبر پروسیس	(C) Floatation process فلوتیشن پروسیس	(D) Hyber's process ہائبر پروسیس
------------------------------------	-------------------------------	---------------------------------------	----------------------------------

236. The quantity of nitrogen in urea is: یوریا میں نائٹروجن کی مقدار ہوتی ہے:

(A) 76.6%	(B) 66.6%	(C) 56.6%	(D) 46.6%
-----------	-----------	-----------	-----------

237. The preparation of urea consists of stages: یوریا کی تیاری مراحل پر مشتمل ہوتی ہے:

(A) Two دو	<input checked="" type="radio"/> Three تین	(C) Four چار	(D) Five پانچ
------------	--	--------------	---------------

238. In Haber's process, the catalyst used is: 238. ہابر کے عمل میں کیتالسٹ استعمال ہوتا ہے:

<input checked="" type="radio"/> Nickel نیکل	(B) Platinum پلائٹینم	(C) Cadmium کیڈمیم	(D) Sodium سوڈیم
--	-----------------------	--------------------	------------------

239. The number of units in Pakistan for the preparation of urea are: 239. پاکستان میں یوریا تیار کرنے کے یونٹس ہیں:

<input checked="" type="radio"/> Four چار	(B) Five پانچ	(C) Six چھ	(D) Ten دس
---	---------------	------------	------------

240. The gas prepared by haber process is: 240. ہابر پروسس کی مدد سے تیار ہونے والی گیس ہے:

(A) CO ₂	(B) SO ₂	(C) HI	<input checked="" type="radio"/> NH ₃
---------------------	---------------------	--------	--

241. Petroleum fraction having molecular composition C₁ - C₄ is called: 241. پٹرولیم فریکشن جس کی مالیکیولر کمپوزیشن C₁ - C₄ ہو کہلاتی ہے:

(A) Petroleum gas پٹرولیم گیس	(B) Petroleum ether پٹرولیم ایٹر	(C) Gasoline or petrol گیسولین یا پٹرول	(D) Kerosene oil کیروسین آئل
-------------------------------	----------------------------------	---	------------------------------

242. Petroleum fraction having molecular composition C₅ - C₇ is called: 242. پٹرولیم فریکشن جس کی مالیکیولر کمپوزیشن C₅ - C₇ ہو کہلاتی ہے:

<input checked="" type="radio"/> Petroleum gas پٹرولیم گیس	(B) Petroleum ether پٹرولیم ایٹر	(C) Gasoline or petrol گیسولین یا پٹرول	(D) Kerosene oil کیروسین آئل
--	----------------------------------	---	------------------------------

243. How many carbons atoms are there in gasoline? 243. گیسولین میں کتنے کاربن ایٹمز ہوتے ہیں؟

(A) Five to seven پانچ سے سات	<input checked="" type="radio"/> Seven to ten سات سے دس	(C) Thirteen to fifteen تیرہ سے پندرہ	(D) Fifteen to eighteen پندرہ سے اٹھارہ
-------------------------------	---	---------------------------------------	---

244. The molecular composition of kerosene oil is: 244. کیروسین آئل کی مالیکیولر کمپوزیشن ہے:

(A) C ₅ - C ₇	(B) C ₇ - C ₁₀	<input checked="" type="radio"/> C ₁₀ - C ₁₂	(D) C ₁₃ - C ₁₅
-------------------------------------	--------------------------------------	--	---------------------------------------

245. The carbon composition of diesel oil is: 245. ڈیزل آئل کی کاربن کمپوزیشن ہے:

(A) C ₇ - C ₁₀	(B) C ₁₀ - C ₁₂	<input checked="" type="radio"/> C ₁₃ - C ₁₅	(D) C ₁₅ - C ₁₈
--------------------------------------	---------------------------------------	--	---------------------------------------

246. Petroleum fraction whose composition is C₅ and C₇ is called: 246. پٹرولیم فریکشن جس کی کمپوزیشن C₅ اور C₇ ہو کہلاتی ہے:

(A) Petroleum gas پٹرولیم گیس	<input checked="" type="radio"/> Petroleum ether پٹرولیم ایٹر	(C) Gasoline or petrol گیسولین یا پٹرول	(D) Kerosene oil کیروسین آئل
-------------------------------	---	---	------------------------------

247. Which fraction of petroleum is used as fuel in ships and industries? 247. پٹرولیم کی کون سی فریکشن بحری جہازوں اور انڈسٹریوں میں بطور فیل استعمال ہوتا ہے؟

(A) Petroleum gas پٹرولیم گیس	(B) Petrol پٹرول	(C) Diesel oil ڈیزل آئل	<input checked="" type="radio"/> Fuel oil فیل آئل
-------------------------------	------------------	-------------------------	---

248. Which of the following fraction is used as laboratory solvent? 248. درج ذیل میں سے کون سی فریکشن بطور لیبارٹری سولونٹ استعمال ہوتی ہے؟

(A) Kerosene oil کیروسین آئل	(B) Diesel oil ڈیزل آئل	<input checked="" type="radio"/> Petroleum ether پٹرولیم ایٹر	(D) Fuel oil فیل آئل
------------------------------	-------------------------	---	----------------------

249. The molecular composition of gasoline is: 249. گیسولین کی مالیکیولر کمپوزیشن ہے:

(A) C ₅ - C ₇	<input checked="" type="radio"/> C ₇ - C ₁₀	(C) C ₁₀ - C ₁₂	(D) C ₁₃ - C ₁₅
-------------------------------------	---	---------------------------------------	---------------------------------------

250. The molecular composition of fuel oil is: 250. فیل آئل کی مالیکیولر کمپوزیشن ہے:

(A) C ₇ - C ₁₀	(B) C ₁₀ - C ₁₂	(C) C ₁₃ - C ₁₅	<input checked="" type="radio"/> C ₁₅ - C ₁₈
--------------------------------------	---------------------------------------	---------------------------------------	--

251. The boiling range of gasoline or petrol is: 251. گیسولین یا پٹرول کی بوائیگ رینج ہے:

<input checked="" type="radio"/> 80 to 170°C	(B) 170 to 250°C	(C) 250 to 350°C	(D) 350 to 400°C
--	------------------	------------------	------------------

252. The boiling range of petroleum ether is: 252. پٹرولیم ایٹر کی بوائیگ رینج ہے:

(A) 170 - 250°C	<input checked="" type="radio"/> 30 - 80°C	(C) 20 - 170°C	(D) 80 - 170°C
-----------------	--	----------------	----------------