

باب نمبر 2 ہماری زندگی اور کیمیا



(کثیر الانتخابی سوالات)

نمبر شمار	سوالات	A	B	C	D
1	کاربن کی جو فارم کر سٹائن نہیں ہے:	چار کول	گریفائیٹ	بکی بال	ہیرا
2	فضائی نائٹروجن کو جس عمل سے فائدہ مند بنایا جاتا ہے:	نائٹروجن چکر	کاربن چکر	نائٹروجن فکسیشن	آبی چکر
3	آکسیجن اور نائٹروجن کے کیمیائی عمل سے بنتا ہے:	نائٹریک ایسڈ	نائٹروجن آکسائیڈ	نائٹروجن پر آکسائیڈ	نائٹریکس
4	ہو ایس کاربن ڈائی آکسائیڈ کی مقدار جس عمل سے بڑھتی ہے:	ضیائی تالیف	ریسپیریشن	جلنے سے	ویپر زبنے سے
5	آئیوڈین کی کمی انسانوں میں جس بیماری کا باعث بنتی ہے:	گلہڑ	کینسر	ٹیوبرکولوسز	ہیضہ
6	پتوں میں سوڈیم کی مقدار ہوتی ہے:	0.01 سے 10 فیصد	10 سے 15 فیصد	12 سے 16 فیصد	16 سے 20 فیصد
7	انسانی جسم کا سب سے اہم جزو ہے:	کاربن	پانی	آکسیجن	خوراک
8	ایسا طریقہ جس میں زندہ چیزیں اپنے جسم کے خلیوں میں خوراک کی تکمیل کرنے کے لیے ہوا سے آکسیجن کا استعمال کرتی ہیں:	ریسپیریشن	ڈائجیشن	فوٹو سنتھیسیز	ایلیکٹریشن
9	کائنات میں سب سے زیادہ پایا جانے والا ایلیمنٹ ہے:	آکسیجن	ہائیڈروجن	نائٹروجن	کاربن
10	ریسپیریشن کے عمل سے حاصل نہیں ہوتی ہے:	خوراک	پانی	کاربن ڈائی آکسائیڈ	توانائی
11	زمین پر پائے جانے والی جاندار اشیاء کا بنیادی جزو ہے:	کاربن	آکسیجن	نائٹروجن	ہائیڈروجن
12	کون سی گیس بے رنگ ہوتی ہے؟	آکسیجن	نائٹروجن	کلورین	برومین
13	ریسپیریشن کا عمل کہلاتا ہے:	فوٹو سنتھیسیز	کیٹابولک	اینابولک	آکسائیڈیشن
14	فوٹو سنتھیسیز کا عمل ہے:	کیٹابولک	پروڈکٹ	اینابولک	ریسپیریشن
15	ایسا عمل جس میں پودے گلوکوز تیار کرتے ہیں کہلاتا ہے:	ریسپیریشن	فوٹو سنتھیسیز	آکسائیڈیشن	میتابولزم
16	کس عمل میں آکسیجن پیدا ہوتی ہے؟	ریسپیریشن	فوٹو سنتھیسیز	ڈائجیشن	اسیمبلیشن
17	فوٹو سنتھیسیز کے عمل میں کون سی گیس استعمال ہوتی ہے؟	آکسیجن	ہائیڈروجن	کاربن مونو آکسائیڈ	کاربن ڈائی آکسائیڈ
18	? + ? → پانی + کاربن ڈائی آکسائیڈ	گلوکوز + آکسیجن	گلوکوز + ہائیڈروجن	گلوکوز + نائٹروجن	گلوکوز + کاربن
19	_____ زندہ رہنے کے لیے ضروری ہے۔	ہائیڈروجن	کاربن	آکسیجن	نائٹروجن
20	لیڈ پنسل بنانے میں اس عنصر کا استعمال ہوتا ہے:	سلفر	زنک	گریفائیٹ	کیلشیم
21	کاربن کی _____ ایلیٹروپک فارمز ہیں۔	1	2	3	4
22	_____ کاربن کی ایلیٹروپک فارم ہے۔	کول	چار کول	کوک	بکی بالز
23	بطور تخفیفی عامل استعمال ہوتا ہے:	گریفائیٹ	سوٹ	کوک	کول
24	کاربن کی ایلیٹروپک فارم ہے:	کول	سوٹ	چار کول	گریفائیٹ
25	ایک عنصر جو ایک ہی حالت میں ایک سے زیادہ طبعی حالتوں میں موجود ہوتا ہے، وہ حالت کہلاتی ہے:	آرگینک	نان آرگینک	ایلیٹروپک	نان ایلیٹروپک
26	کوک بنتا ہے جب کول کو گرم کیا جاتا ہے:	1100°C	1200°C	1300°C	1600°C

27	بطور لبریکنٹ استعمال ہوتا ہے:	ہیرا	بکی باز	گرفٹائیٹ	آکسیجن
28	کاربن کی ایلوٹروپک حالت نہیں ہے:	ہیرا	چارکول	گرفٹائیٹ	بکی باز
29	پھلوں کو قبل از وقت پکانے کے لیے کون سی گیس استعمال ہوتی ہے؟	میتھین	ہائیڈروجن	ایتھین	آکسیجن
30	نامیاتی مرکبات میں لازمی جزو ہوتا ہے:	آکسیجن	کاربن	نائٹروجن	ہائیڈروجن
31	کون سا مرکب نامیاتی مرکب ہے؟	قدرتی گیس	امونیم کلورائیڈ	پانی	سوڈیم کلورائیڈ
32	----- واحد کمپاؤنڈ ہے جو ٹھوس، مائع اور گیس تینوں حالتوں میں پایا جاتا ہے:	گندھک کاتیزاب	پانی	میتھین	ایتھین
33	0°C پر پانی کی ڈینسٹی ہوتی ہے:	0.9390 gcm ⁻³	0.9590 gcm ⁻³	0.9790 gcm ⁻³	0.9990 gcm ⁻³
34	برف----- کی وجہ سے پانی کی سطح پر تیرتی ہے۔	کم وزن	کم کثافت	کم کیت	کم درجہ حرارت
35	ہڈیوں میں پانی کی مقدار بلحاظ وزن موجود ہے:	72%	73%	74%	75%
36	ایک جوان آدمی کے جسم میں قریباً کتنا پانی ہوتا ہے؟	25 لٹر	35 لٹر	40 لٹر	45 لٹر
37	پانی کا بوائلنگ پوائنٹ ہے:	90°C	105°C	100°C	80°C
38	سطح زمین پر سب سے زیادہ پایا جانے والا کمپاؤنڈ ہے:	کلیسیم کاربونیٹ	پانی	کاپر سلفائیٹ	سوڈیم کلورائیڈ
39	بلحاظ وزن سیب میں پانی کی فیصد مقدار ہے:	64%	74%	84%	94%
40	درجہ حرارت جس پر پانی کی ڈینسٹی زیادہ سے زیادہ ہوتی ہے:	2°C	3°C	4°C	5°C
41	ٹماٹر میں پانی کی فیصد مقدار بلحاظ وزن ہے:	95%	96%	97%	98%
42	کینسر کے علاج کے لیے لیزر کی کون سی قسم استعمال ہوتی ہے؟	نیون	آرگان	کرپٹان	ریڈان
43	ہوائیں نائٹروجن کی مقدار بلحاظ حجم ہے:	21%	50%	54%	78%
44	پودوں اور جانوروں میں پروٹین کی شکل میں پائی جاتی ہے:	آکسیجن	نائٹروجن	کاربن	ہائیڈروجن
45	ایسی گیسیں، جو فضا میں بہت کم مقدار میں پائی جاتی ہیں اور کیمیکل انرٹ نیس ان کی پہچان ہے کہلاتی ہے / ہیں:	کلورین گیس	نوبل گیسیں	آکسیجن گیس	ہائیڈروجن گیس
46	ایڈورٹائزنگ سائن میں استعمال کیا جاتا ہے:	آرگان	نیون	کرپٹان	ریڈان
47	ہوائیں آکسیجن کی فیصد مقدار بلحاظ حجم ہے:	21%	23%	24%	19%
48	بجلی کے بلوں میں گیس استعمال ہوتی ہے:	آرگان	نائٹروجن	ہائیڈروجن	آکسیجن
49	اوزون گیس بنتی ہے:	آرگان سے	نیون سے	آکسیجن سے	کاربن سے
50	ریفریجریٹ کی مثال ہے:	ہائیڈروجن	نائٹروجن	کلورین	آرگان
51	کون سی گیس زمین کا درجہ حرارت برقرار رکھنے میں مددگار ہے؟	کاربن ڈائی آکسائیڈ	آکسیجن	نائٹروجن	ہائیڈروجن
52	دانتوں کی صحت کے لیے ضروری عنصر ہے:	فلورائیڈ	برومائیڈ	آئیوڈائیڈ	سلفر
53	آئیوڈین-131 کس گلینڈ کے علاج کے لیے استعمال کی جاتی ہے؟	تھائی رائیڈ	پھیپھڑی	ایڈریئل	پینکریاس
54	پودوں میں میگنیشیم کی مقدار کتنے فی صد ہوتی ہے؟	0.1% سے 0.4%	0.2% سے 0.4%	0.3% سے 0.6%	0.5% سے 0.6%
55	ہیموگلوبن اور مائیوگلوبن میں پایا جانے والا ایلیمینٹ جو آکسیجن کی ترسیل کا باعث ہے:	آئرن	کاپر	سلفر	آئیوڈین

56	بڈیوں کا لازمی جزو ہے:	سلفر	میکشیم	کلورین	تانبہ
57	خون کے جتنے، بڈیوں کے بنانے اور مسلز کے سکڑنے، پھیلنے کا ذمہ دار ہے:	آئرن	کیلیم	سوڈیم	فلورائیڈ
58	کلورین کا مرکب ہے:	PMC	PAC	PVC	PUC
59	ماچس بنانے میں استعمال ہوتا ہے:	فاسفورس	میکشیم	کیلیم	آئیوڈین
60	انسانوں، جانوروں اور پودوں میں انرجی کا ماخذ ہے:	ATP	DDT	BCG	DPT
61	ایک بے رنگ بے بو مائع ہے:	پانی	آئل	پٹرول	ڈیزل

(مختصر جوابی سوالات)

سوال 1:

زندگی کے بنیادی تعمیراتی عناصر کتنے ہیں؟ ان کے نام لکھئے۔

جواب:

زندگی کے بنیادی تعمیراتی عناصر مندرجہ ذیل ہیں:

1- کاربن 2- ہائیڈروجن 3- آکسیجن

سوال 2:

کاربوہائیڈریٹس میں پائے جانے والے عناصر کے نام لکھئے۔

جواب:

کاربوہائیڈریٹس میں پائے جانے والے عناصر کاربن، ہائیڈروجن اور آکسیجن ہیں۔

سوال 3:

ریسپریشن اور فوٹو سنتھیس میں کیا فرق ہے؟

جواب:



ریسپریشن	فوٹو سنتھیس
ریسپریشن ایسا عمل ہے جس میں جاندار پودوں سے آکسیجن حاصل کرتے ہیں تاکہ خوراک میں موجود گلوکوز کی آکسائیڈیشن سے جسم کو انرجی فراہم کی جاسکے۔	فوٹو سنتھیس مزید ایک ایسا عمل ہے جس میں سبز پودے سورج کی روشنی کی موجودگی میں فضا سے کاربن ڈائی آکسائیڈ اور زمین سے پانی حاصل کر کے کاربوہائیڈریٹس (گلوکوز) تیار کرتے ہیں۔
انرجی + پانی + کاربن ڈائی آکسائیڈ → آکسیجن + گلوکوز	آکسیجن + گلوکوز → کاربن ڈائی آکسائیڈ + پانی + کلوروفل

سوال 4:

چار آرگینک کمپاؤنڈز کے نام لکھئے۔

جواب:

چار آرگینک کمپاؤنڈز کے نام درج ذیل ہیں:

1- پروٹینز 2- کاربوہائیڈریٹس 3- لیپڈز 4- وٹامنز

سوال 5:

ایلوٹروپی سے کیا مراد ہے؟ کاربن کی ایلوٹروپک فارمز کون کون سی ہیں؟

جواب:

جب کوئی ایلیمنٹ ایک سے زیادہ مختلف طبعی حالتوں میں پایا جائے تو یہ عمل ایلوٹروپی کہلاتا ہے۔ کاربن کی ایلوٹروپک فارمز درج ذیل ہیں:

1- ہیرا 2- گریفائٹ 3- بکی بالز

سوال 6:

کاربن کیا ہے؟

جواب:

کاربن ایک ایلیمنٹ ہے جو آرگینک کمپاؤنڈز کا لازمی جزو ہوتا ہے۔

سوال 7:

بکی بالز کیا ہے؟ اس کے دو استعمال لکھئے۔

جواب:

بکی بالز کاربن کی تیسری ایلوٹروپک فارم ہے جو قدرتی طور پر پائی جاتی ہے۔ اس کے استعمال مندرجہ ذیل ہیں:

1- یہ بطور سیکنڈ کونٹری استعمال ہوتی ہے۔ 2- یہ بطور لبریکنٹس استعمال ہوتی ہے۔

سوال 8:

گریفائٹ کی ساخت اور استعمال بیان کیجئے۔

جواب:

گریفائٹ کاربن کی قلمی حالت ہے جو قدرت میں آزاد حالت میں پائی جاتی ہے۔ اسے کوئلے کو برقی بجٹی میں گرم کرنے سے بھی حاصل کیا جا

سکتا ہے۔ یہ ایک نرم، سیاہ اور ٹھوس حالت ہے جس کی سطح چمکدار اور چھونے پر پھسلن محسوس ہوتی ہے۔ گریفائٹ زیادہ نمبر پچر برداشت

کرنے والی کٹھالیوں، خشک سیل کے الیکٹروڈ، لیڈ پینسل، بطور لبریکینٹ اور رنگ سازی میں استعمال ہوتا ہے۔

ہیرے کی خصوصیات اور استعمالات لکھئے۔

سوال 9:

جواب:

ہیرے کی مندرجہ ذیل خصوصیات ہیں:

- 1- یہ کاربن کی بے رنگ، شفاف اور کرٹل حالت ہے۔
 - 2- یہ زمین کی گہرائیوں میں بہت زیادہ حرارت اور دباؤ کی وجہ سے بنتا ہے۔
 - 3- یہ کائنات میں سخت ترین شے ہے۔
- استعمالات: یہ گلاس کاٹنے اور قیمتی پتھروں کو پالش کرنے کے لیے استعمال کیا جاتا ہے۔

کوک اور چارکول کے بارے میں آپ کیا جانتے ہیں؟

سوال 10:

جواب:

کوک کاربن کی ایک اور نان ایلوٹروپک شکل ہے جو کول کو قریباً 1300°C ٹمپریچر پر ہوا کی غیر موجودگی میں جلانے سے حاصل کی جاتی ہے۔ کوک بطور ایندھن اور مختلف کیمیائی صنعتوں میں بطور تخفیفی عامل بھی استعمال ہوتا ہے۔

چارکول اور سوٹ بھی کاربن کی حالتیں ہیں لیکن یہ قدرتی طور پر نہیں پائی جاتیں بلکہ ان کو جانوروں کی ہڈیوں، نٹ شیل شوگر، خون اور کول کو آکسیجن کی محدود مقدار میں جلانے سے حاصل کیا جاتا ہے۔ چارکول خطرناک گیسوں کو جذب کرنے کے لیے استعمال ہوتا ہے۔

کاربن کی ایلوٹروپک اور نان ایلوٹروپک فارمز کے نام لکھئے۔

سوال 11:

جواب:

کاربن کی ایلوٹروپک فارمز مندرجہ ذیل ہیں:

- 1- ہیرا
- 2- گریفائٹ
- 3- کبلی بالز

کاربن کی نان ایلوٹروپک فارمز مندرجہ ذیل ہیں:

- 1- چارکول
- 2- سوٹ
- 3- کوک

ایلوٹروپک فارمز کیا ہیں؟ ایک مثال دیجئے۔

سوال 12:

جواب:

کسی بھی ایلیمنٹ کی مختلف طبعی حالتوں کو ایلوٹروپک فارمز کہا جاتا ہے۔ یہ فارمز طبعی خصوصیات کے لحاظ سے ایک دوسرے سے مختلف ہیں لیکن کیمیائی خصوصیات کے لحاظ سے ایک جیسی ہوتی ہیں۔ مثال: ہیرا

نامیاتی کیمیا کی تعریف کیجئے اور نامیاتی مرکبات کی دو مثالیں دیجئے۔

سوال 13:

جواب:

نامیاتی کیمیا یا آرگینک کیمیا کاربن کے کپاؤنڈز کی کیمیا ہے۔ ایسے اکثر کپاؤنڈز میں ہائڈروجن اور بہت سے کپاؤنڈز میں آکسیجن بھی موجود ہوتی ہے۔ مثالیں: 1- میتھین (CH_4) 2- ایتھین (C_2H_6)

ایتھین گیس کا استعمال لکھئے۔

سوال 14:

جواب:

ایتھین پھلوں بالخصوص کیلے کو قبل از وقت پکانے کے لیے استعمال کی جاتی ہے۔ کچے کیلے کو مخصوص ڈبوں میں ڈال کر خاص جگہوں پر رکھا جاتا ہے جہاں ایتھین گیس کی مقدار زیادہ سے زیادہ ہو جس سے کیلے اور سبزیاں پک جاتے ہیں۔

پانی کے دو خواص تحریر کیجئے۔

سوال 15:

جواب:

پانی کے دو خواص درج ذیل ہیں:

- 1- پانی ایک بے رنگ اور بے بو مائع ہے۔
- 2- پانی کا فریزنگ پوائنٹ 0°C اور بوائلنگ پوائنٹ 100°C ہے۔

برف کے نیچے آبی حیات کس طرح زندہ رہتی ہے؟

سوال 16:

جواب:

پانی کی زیادہ سے زیادہ ڈینسٹی 4°C پر ہوتی ہے اس لیے ایسے ممالک جہاں موسم سرما میں دریا اور سمندر منجمد ہو جاتے ہیں، پانی کی یہ خوبی مچھلیوں اور دوسری آبی حیات کے زندہ رہنے کی ضامن ہے۔ پانی جیسے جیسے ٹھنڈا ہوتا جاتا ہے اس کی ڈینسٹی بڑھنا شروع ہو جاتی ہے۔ یہاں تک کہ 4°C پر اپنی انتہا کو پہنچ جاتی ہے۔ 4°C پر پانی بھاری ہونے کی وجہ سے تہہ میں چلا جاتا ہے۔ جبکہ ٹھنڈک میں اضافہ کے ساتھ

پانی کی اوپر کی سطح ڈیمنسٹی میں کمی کی وجہ سے برف میں تبدیل ہو جاتی ہے اور ڈیمنسٹی کم ہونے کی وجہ سے اوپر ہی رہتی ہے اس طرح پانی کی بالائی سطح کے برف میں تبدیل ہو جانے کے باوجود نیچے پانی بدستور مائع حالت میں موجود رہتا ہے اور برف کی تہہ کے نیچے پانی میں حل پذیر ہوا سمندری حیات کے سانس لینے کے کام آتی ہے۔

برف پانی پر کیوں تیرتی ہے؟

سوال 17:

جواب:

برف کم ڈیمنسٹی یا ہلکی ہونے کی وجہ سے پانی کی سطح پر تیرتی رہتی ہے۔

کاربن چکر یا کاربن سائیکل سے کیا مراد ہے؟

سوال 18:

جواب:

فوٹو سنتھی سز کے عمل میں کاربن ڈائی آکسائیڈ استعمال ہوتی ہے جبکہ ریسیریشن جلنے اور گلنے مڑنے کے عمل سے کاربن ڈائی آکسائیڈ دوبارہ فضا میں واپس آ جاتی ہے، اس چکر کو کاربن چکر کہا جاتا ہے۔

نائٹروجن چکر کیا ہے؟

سوال 19:

جواب:

جانوروں اور پودوں کے گلنے سرنے سے ان کی پروٹین امونیم کمپاؤنڈز میں تبدیل ہو جاتی ہے۔ آخر کار بیکٹیریا کے عمل سے یہ کمپاؤنڈز نائٹریٹس اور نائٹروجن میں تبدیل ہو جاتے ہیں۔ نائٹریٹس زمین میں رہ جاتے ہیں جب کہ نائٹروجن گیس ہوا میں چلی جاتی ہے۔ فطرت میں بار بار اور مسلسل ہونے والا یہ عمل جس میں نائٹروجن جانداروں سے مٹی میں اور مٹی سے جانداروں میں منتقل ہوتی رہتی ہے نائٹروجن چکر کہلاتا ہے۔

نوبل گیس کیا ہیں؟ مثالیں دیجیے۔

سوال 20:

جواب:

ایسی گیس جو فضا میں بہت کم مقدار میں پائی جاتی ہیں نوبل یا ریئر گیس کہلاتی ہیں۔ مثلاً ہیلیم، آرگان، کرپٹان وغیرہ۔

کرپٹان گیس کا روزمرہ زندگی میں استعمال لکھیے۔

سوال 21:

جواب:

کرپٹان فلورینٹ روشنیوں اور فوٹو گرافی فلیش لیمپس میں استعمال ہوتی ہے۔

جلنے کے عمل کی وضاحت کیجیے۔

سوال 22:

جواب:

جلنا ایک ایسا کیمیائی عمل ہے جس سے روشنی یا حرارت پیدا ہوتی ہے۔ اس عمل میں جلنے والا مادہ عام طور پر ہوا کی آکسیجن سے مل کر آکسائیڈز بناتا ہے۔ یہ آکسائیڈز پانی میں حل ہو کر ایسڈز بناتے ہیں۔

آرگان اور ریڈان کے استعمالات لکھیے۔

سوال 23:

جواب:

آرگان بجلی کے بلبوں میں نائٹریکٹو گیس کے طور پر اور مختلف اقسام کے فلورینٹ اور فوٹو ٹیوبز میں استعمال ہوتی ہے۔ ریڈان کینسر کے علاج کے لیے استعمال ہوتی ہے۔

گرین ہاؤس ایفیکٹ سے کیا مراد ہے؟

سوال 24:

جواب:

گرین ہاؤس شیشے کے بنے ہوئے کمرے کو کہتے ہیں، جس میں پودے اگائے جاتے ہیں۔ سورج سے آنے والی شعاعیں گرین ہاؤس کے اندر تو داخل ہو سکتی ہیں مگر حرارت کی لاگت و یوٹیلٹھ والی شعاعیں باہر نہیں نکل سکتیں جس کی وجہ سے گرین ہاؤس کے اندر نمبر بچر بڑھ جاتا ہے۔ اس عمل کو گرین ہاؤس ایفیکٹ کہتے ہیں۔

ریئر گیسوں کے کوئی سے دو استعمالات لکھیے۔

سوال 25:

جواب:

ریئر گیسوں کے دو استعمالات درج ذیل ہیں:

1۔ کرپٹان فلورینٹ روشنیوں اور فوٹو گرافی فلیش لیمپس میں استعمال ہوتی ہے۔

2۔ ریڈان کینسر کے علاج کے لیے استعمال ہوتی ہے۔

آئیوڈین کی اہمیت بیان کیجیے۔

سوال 26:

جواب:

آئیوڈین کی اہمیت ذیل میں بیان کی گئی ہے:

1۔ یہ ایلیمینٹ رنگین فوٹو گرافی اور ادویات سازی میں استعمال ہوتا ہے۔

- 2- آئیوڈائنڈکائیتھانول میں ہلکا محلول آئیوڈین ٹنچر کہلاتا ہے جو عام طور پر جراثیم کش کے طور پر استعمال کیا جاتا ہے۔
- 3- آئیوڈین-131 تھائی رائیڈ گلینڈز کے علاج کے لیے بھی قابل استعمال ہے۔
- 4- آئیوڈین کی خوراک میں کمی گلہڑ کا باعث بنتی ہے۔
- 5- اس کی بہت کم مقدار پودوں میں گروتھ کے عمل کو تیز کرنے کا باعث بنتی ہے۔

کلورین کے دو استعمالات لکھئے۔

سوال 27:

کلورین کے دو استعمالات مندرجہ ذیل ہیں:

جواب:

- 1- یہ پینے والے پانی اور نہانے والے تالابوں کے پانی کو جراثیم سے پاک کرنے کے لیے استعمال کی جاتی ہے۔
- 2- PVC یعنی پولی وینائل کلورائیڈ کلورین کا ایک عام پلاسٹک مرکب ہے۔ اس کے بہت زیادہ استعمالات ہیں۔ خاص طور پر یہ واٹر پروف مواد بنانے میں استعمال کیا جاتا ہے۔

کیلیم کی جانداروں کے لیے اہمیت بیان کیجئے۔

سوال 28:

جواب:

یہ ایلیمینٹ بھی تمام جانداروں میں موجود ہوتا ہے۔ یہ سیل وال، ہڈیوں اور شیلز کا لازمی جزو ہے۔ یہ خون کے جھنے میں بھی اہم کردار ادا کرتا ہے۔

فاسفورس کے استعمالات لکھئے۔

سوال 29:

جواب:

فاسفورس سپر فاسفیٹ اور ٹریپل فاسفیٹ کی شکل میں بطور کھاد بکثرت استعمال ہوتا ہے۔ فاسفورک ایسڈ اور اس کے نمکیات خوراک کی صنعت میں، ڈیٹر جینٹس بنانے میں اور ہیکنگ پاؤڈر میں استعمال ہوتے ہیں۔ فاسفورس مارجس بنانے میں بھی استعمال ہوتا ہے۔

آئرن کے دو استعمالات لکھئے۔

سوال 30:

جواب:

آئرن کے دو استعمالات مندرجہ ذیل ہیں:

- 1- یہ انجینئرنگ میں مختلف مقاصد مثلاً کار کی باڈیز یا ریلوے لائنوں، سٹیل کے پائپ اور اوزار وغیرہ بنانے میں استعمال ہوتا ہے۔
- 2- آئرن تمام جانداروں کے لیے لازمی ایلیمینٹ ہے۔ یہ ہیمو گلوبن اور مائیو گلوبن میں پایا جاتا ہے جو جسم میں آکسیجن کو منتقل کرنے کا باعث ہیں۔

آئیوڈین ٹنچر کیا ہے؟

سوال 31:

جواب:

آئیوڈائنڈکائیتھانول میں ہلکا محلول آئیوڈین ٹنچر کہلاتا ہے جو عام طور پر جراثیم کش کے طور پر استعمال کیا جاتا ہے۔

ٹیٹرائیڈکائیتھانول لکھئے۔

سوال 32:

جواب:

یہ پٹرول میں اینٹی ٹانگ ایجنٹ کے طور پر کام کرتا ہے۔

سوڈیم کے دو استعمالات لکھئے۔

سوال 33:

جواب:

سوڈیم کے دو استعمالات مندرجہ ذیل ہیں:

- 1- سوڈیم سٹریٹ لائٹنگ کے لیے سوڈیم وپریلیمپ میں استعمال ہوتا ہے۔
- 2- یہ بہت سے اہم کمپاؤنڈز مثلاً سوڈیم پر آکسائیڈ اور سوڈیم سائیٹائیڈ بنانے میں استعمال ہوتا ہے۔

فلورین کے دو استعمالات لکھئے۔

سوال 34:

جواب:

فلورین کے دو استعمالات مندرجہ ذیل ہیں:

- 1- کچھ فلورائنڈز اور فلورین کے دوسرے مرکبات ریفریجریٹ، بے ہوش کرنے والی ادویات اور انسولیٹروالی اشیاء بنانے میں استعمال ہوتے ہیں۔
- 2- ہائڈروفلورک ایسڈ سٹیل صاف کرنے کے لیے استعمال ہوتا ہے۔

باب نمبر 2: ہماری زندگی اور کیمیا					
سوال نمبر	جواب	سوال نمبر	جواب	سوال نمبر	جواب
01	A چار کول	02	A نائٹروجن چکر	03	B نائٹروجن آکسائیڈ
04	C جلنے سے	05	A گلہڑ	06	A 0.01 سے 10 فیصد
07	A کاربن	08	A ریپاریشن	09	B ہائیڈروجن
10	A خوراک	11	A کاربن	12	A آکسیجن
13	B کینابولک	14	C اینابولک	15	B فوٹوسنتھس
16	B فوٹوسنتھس	17	D کاربن ڈائی آکسائیڈ	18	A گلوکوز + آکسیجن
19	C آکسیجن	20	C گریفائیٹ	21	C 3
22	D کبلی باز	23	C کوک	24	D گریفائیٹ
25	C ایلوٹروپک	26	C 1300°C	27	B کبلی باز
28	B چار کول	29	C آکسیجن	30	B کاربن
31	A قدرتی گیس	32	B پانی	33	D 0.9990 gcm ⁻³
34	B کم کثافت	35	A 72%	36	B 35 لٹر
37	C 100°C	38	B پانی	39	C 84%
40	C 4°C	41	A 95%	42	D ریڈان
43	D 78%	44	B نائٹروجن	45	B نوبل گیس
46	B نیون	47	A 21%	48	A آرگان
49	C آکسیجن سے	50	D آرگان	51	A کاربن ڈائی آکسائیڈ
52	A فلورائیڈ	53	A تھائی رائیڈ	54	A 0.1% سے 0.4%
55	A آئرن	56	B کیمیشم	57	B کیمیشم
58	C PVC	59	A فاسفورس	60	A ATP
61	A پانی				