

حصہ الف (کثیر انتخابی سوالات)

سوال ۱۔ مندرجہ ذیل کے درست جواب کا انتخاب کیجئے۔

۱۔ سوڈیم سلیکیٹ کا نقطہ پھلاو _____ ہوتا ہے۔

۲۔ (الف) 1100°C (ب) 1090°C (ج) 990°C (د) 1410°C

۳۔ باسیدروجن کی برقی منفیت _____ ہوتی ہے۔

۴۔ (الف) ۱.۰ (ب) ۲.۰ (ج) ۲.۱ (د) ۲.۵

۵۔ لوچھہ میرخ (Curve) میں صرف _____ عناصر شامل تھے۔

۶۔ (الف) ۳۰ (ب) ۴۰ (ج) ۵۶ (د) ۶۲

۷۔ کاربن اپنے ویلس شیڈز میں _____ الکٹران رکھتا ہے۔

۸۔ (الف) ۲ (ب) ۴ (ج) ۶ (د) ۸

۹۔ الکٹران کی کیسٹ برابر ہوتی ہے۔

۱۰۔ (الف) $9.11 \times 10^{-26}\text{g}$ (ب) $9.11 \times 10^{-27}\text{g}$ (ج) $9.11 \times 10^{-28}\text{g}$ (د) $9.11 \times 10^{-29}\text{g}$

۱۱۔ کیمیائی بانڈ جو کو ایک یا زیادہ الکٹرانوں کے مکمل منتقلی سے تشکیل پاتا ہے اس کو _____ کہتے ہیں۔

۱۲۔ (الف) آئوئی بانڈ (ب) کوویلٹ بانڈ (ج) کواڑینیٹ کوویلٹ بانڈ (د) کیمیائی بانڈ

۱۳۔ طریقہ ہائے کار جس میں ایک ٹھوس براہ راست بخارات میں تبدیل ہو جائے _____ کہلاتا ہے۔

۱۴۔ (الف) تفعید (ب) تبخر (ج) انفوز (د) پھلاو

۱۵۔ نہ مستقل شکل ہوتی ہے نہ مستقل حجم ہوتا ہے _____ خاصیت ہے۔

۱۶۔ (الف) ٹھوس کی (ب) گیس کی (ج) عمل تعدل (د) ان میں سے کوئی نہیں

۱۷۔ جب برابر کی مقدار میں تیزاب اور اساس کو آپس میں ملا تے ہیں تو نمک اور پانی بنتے ہیں۔ ایسے تعامل کو کہتے ہیں۔

۱۸۔ (الف) آبیدگی (ب) آب پاشیدگی (ج) عمل تعدل (د) ان میں سے کوئی نہیں

۱۹۔ مائع آسیجن کا نقطہ جوش _____ ہوتا ہے۔

۲۰۔ (الف) -187.5°C (ب) -196°C (ج) -200°C (د) -183°C

۲۱۔ کلورین _____ نے دریافت کی۔

۲۲۔ (الف) بے پریلے (ب) بے بلک (ج) رابرٹ بوائل (د) شیلے

۲۳۔ کمزور تیزاب اور طاقتور اساس کے تعامل سے تشکیل پانے والے نمکیات _____ ہوتے ہیں۔

۲۴۔ (الف) تیزابی (ب) اسائی (ج) تعلی (د) ناریل

۲۵۔ پانی (H_2O) کے پانچ مول برابر ہوتے ہیں۔

۲۶۔ (الف) ۸۰ گرام (ب) ۹۰ گرام (ج) ۱۰۰ گرام (د) ۱۹۰ اے۔ ایم۔ یو۔

۲۷۔ حرارت ز تعامل میں _____

۲۸۔ (الف) برتن گرم ہو جاتا ہے (ب) برتن خنڈا ہو جاتا ہے

۲۹۔ (ج) برتن کا درجہ حرارت وہی رہتا ہے (د) ان میں سے کوئی نہیں

۳۰۔ تیزاب جس میں صرف ایک تیزابی باسیدروجن ایٹم (H^+) موجود ہو وہ ہے۔

۳۱۔ (الف) یک پروٹاک (ب) دوسرے پروٹاک (ج) تہرے پروٹاک (د) پیچیدہ پروٹاک

۳۲۔ ایک فارمولاجو کسی ماکرویول میں موجود ہر قسم کے ایٹموں کی حقیقی تعداد بتائیے _____ کہتے ہیں۔

۳۳۔ (الف) تجربی فارمولہ (ب) ماکروولی فارمولہ (ج) ماکروولی ماس (د) فارمولہ ماس

۳۴۔ پروٹاک کی کیسٹ برابر ہوتی ہے۔

۳۵۔ (الف) $167 \times 10^{-22}\text{g}$ (ب) $167 \times 10^{-23}\text{g}$ (ج) $167 \times 10^{-24}\text{g}$ (د) $167 \times 10^{-25}\text{g}$

۳۶۔ حصہ ب (مختصر جواب کے سوالات)

نوٹ۔ مندرجہ ذیل سوالات میں سے کسی بھی 8 سوالات کے جواب دیں۔ ہر سوال کے پانچ نمبر ہیں۔

سوال ۱۔ درج ذیل میں سے کسی بھی دو کی تعریف کیجئے۔

مخل حل پذیری محل کلورین

سوال ۲۔ براؤنی حرکت کیا ہے؟

سوال ۳۔ سوڈیم (Na) دھات مامم ہے جیکہ دوسری دھاتیں سخت ہیں۔ ایسا کیوں ہے؟

سوال ۴۔ اگر سلووناتریٹ (AgNO_3) کے محلول میں سے ۱۰ میلی لیٹر برقی رو ۵۰ منٹ کیلئے گز ریس گے بتائی کیھو تو کتنی مقدار سلور

دھات کی جمع ہو گی۔ (سلور Z = 0.00118 گرام فی کلومب)

سوال ۵۔ حرارت تعدل کی تعریف کیجئے۔ جب کسی طاقتور تیزاب اور طاقتور اساس کا تعامل کیا ہوتا ہے تو حرارت تعدل کی کیا قیمت ہوتی ہے؟

سوال ۶۔ مینڈلیف کے دری جدول کی خوبیاں بیان کیجئے۔

سوال ۷۔ درج ذیل اصطلاحات میں سے کسی بھی دو کی تعریف کیجئے۔

ایٹھی نمبر ماس نمبر ہم جا

سوال ۸۔ درج ذیل کے فارمولے لکھئے۔

سوال ۹۔ سلووناتریٹ نائزک ایڈ نیٹشیم کلوریٹ سوڈیم کاربونیٹ

سوال ۱۰۔ آب سلطانی کیا ہے؟ یونٹ کو کس طرح حل کرتا ہے؟

سوال ۱۱۔ میتھین کو سطح تیار کرتے ہیں؟ اس کی طبعی خواص بیان کیجئے۔

سوال ۱۲۔ جب گندھک کو ہوا کی موجودگی میں گرم کرتے ہیں۔ تو بتائیے کیا ہو گا؟

سوال ۱۳۔ درج ذیل مساواتوں کو متوازن کیجئے۔

سوال ۱۴۔ (الف) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{Na} \longrightarrow \text{C}_2\text{H}_5\text{ONa} + \text{H}_2$ (ب) $\text{KNO}_3 \longrightarrow \text{KNO}_2 + \text{O}_2$ سوال ۱۵۔ (iii) $\text{NaHCO}_3 \longrightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$ سوال ۱۶۔ (iv) $\text{CO} + \text{O}_2 \longrightarrow \text{CO}_2$ (v) $\text{N}_2 + \text{H}_2 \longrightarrow \text{NH}_3$

حصہ ج (تفصیلی جواب کے سوالات)

نوٹ۔ مندرجہ ذیل سوالات میں سے کسی بھی دو سوالات کے جواب دیں۔ ہر سوال کے 14 نمبر ہیں۔

سوال ۱۷۔ (الف) کیمیائی تعامل سے کیا مراد ہے؟ کسی بھی دو کیمیائی تعاملات کے اقسام کی وضاحت کیجئے اور مثالیں دیجئے۔

(ب) کیمیا کا سوسائٹی میں کیا اہم کردار ہے؟

سوال ۱۸۔ (الف) چار طاقتور تیزابوں اور چار کمزور تیزابوں کے فارمولے لکھئے۔

سوال ۱۹۔ سلفیور ایڈ (H₂SO₄) کے محلول کی مولیریٹ بتائیے؟ جس میں 500 ملی لیٹر محلول میں 9.8 گرام سلفیور ایڈ کو حل کیا گیا

ہو۔ (ایٹھی نمبر 1 = H، 32 = S، 16 = O)

سوال ۲۰۔ (الف) سگین پانی (Hard water) سے کیا مطلب ہے؟ اسکی اقسام بھی بتائیے۔

سوال ۲۱۔ (ب) ہرودپ (Allotropy) کی تعریف کیجئے۔ کاربن کی اہم ہرودپی اشکال میں کوئی ایک بیان کیجئے۔