

ماڈل پیپر "کیمسٹری"

برائے سیکنڈری سکول پارٹ-1 (جماعت نہم) امتحان 2008ء و ما بعد

حصہ معروضی

وقت: 15 منٹ

کل نمبر: 12

رو نمبر بندسوں میں -----

الفاظ میں -----

نوٹ: اپنا رو نمبر صرف مختص جگہ پر تحریر کریں۔

تمام سوالات کے جوابات اسی کاپی پر ہر سوال کے سامنے دی گئی ہدایات کے مطابق حل کریں۔

کاٹ کر، کسی بھی طریقے سے مٹا کر یا لیڈ پینسل سے لکھے ہوئے جوابات غلط تصور ہوں گے۔

سوال نمبر 1- ہر سوال کے دیئے ہوئے چار ممکنہ جوابات میں سے درست جواب پر () کا نشان لگائیں۔ 12

- (i) بابائے کیمیا کس سائنسدان کو کہا جاتا ہے؟
 (الف) ابو منصور (ب) الجازز (ج) الرازی (د) جابر بن حیان
- (ii) کاربن کے علاوہ تمام عناصر اور ان کے مرکبات کا مطالعہ کرنے والی کیمیا۔
 (الف) نامیاتی کیمیا (ب) غیر نامیاتی کیمیا (ج) حیاتیاتی کیمیا (د) طبعی کیمیا
- (iii) ہیلیم کا کیمیائی سمبل۔
 (الف) H (ب) Hi (ج) He (د) Hm
- (iv) میڈم کیوری نے دریافت کیا۔
 (الف) یورینیم (ب) ہیلیم (ج) ریڈیم (د) پروٹیم
- (v) بیٹا شعاعوں پر چارج ہوتا ہے۔
 (الف) مثبت (ب) منفی (ج) نیٹل (د) کوئی نہیں
- (vi) دوری جدول میں زیر و گوپ میں عناصر کی تعداد ہوتی ہے۔
 (الف) 3 (ب) 6 (ج) 7 (د) 9
- (vii) آئیونک مرکبات مجموعی طور پر ہوتے ہیں۔
 (الف) منفی (ب) مثبت (ج) مائل پذیر (د) تعدیلی
- (viii) مائٹروجن کی برقی منفیت۔
 (الف) 3.0 (ب) 3.5 (ج) 2.7 (د) 3.2
- (ix) پانی کا نقطہ انجماد ہوتا ہے۔
 (الف) 0°C (ب) 37°C (ج) 75°C (د) 100°C
- (x) حرارتی تعاملات میں برتن کا درجہ حرارت۔
 (الف) بڑھ جاتا ہے (ب) کم ہو جاتا ہے (ج) یکساں رہتا ہے (د) کوئی نہیں
- (xi) ٹھوس میں ٹھوس محلول کی مثال۔
 (الف) پینل (ب) سونا (ج) چاندی (د) کاپر
- (xii) تیزاب نیلے ٹمس پیپر کو کر دیتے ہیں۔
 (الف) سرخ (ب) نیلا (ج) بے رنگ (د) سبز

ماڈل پیپر "کیمسٹری"

برائے سیکنڈری سکول پارٹ-1 (جماعت نہم) امتحان 2008ء و ما بعد

حصہ انشائی

کل نمبر: 48

وقت: 1:45 گھنٹے

نوٹ: حصہ اول میں سے کوئی سے پندرہ (15) اور حصہ دوم میں سے کوئی سے دو سوالات حل کریں۔

حصہ اول

15x2=30

سوال نمبر 2- درج ذیل میں سے کوئی سے پندرہ (15) سوالات کے مختصر جوابات تحریر کریں۔

- (i) امیاتی کیمیا کی تعریف کیجئے۔
- (ii) آب سلطان کے کتے ہیں؟
- (iii) علم کیمیا کے معاشرے پر دو منفی اثرات تحریر کیجئے۔
- (iv) قانون بقائے مادہ کی تعریف کیجئے۔
- (v) کیمیائی مساوات کیا ہوتی ہے؟
- (vi) مساوات کو متوازن کیجئے۔ $Al + O_2 \xrightarrow{TM} Al_2 O_3$
- (vii) انفاشعاعوں کی دو خصوصیات تحریر کیجئے۔
- (viii) نیوکلئس کس نے اور کب دریافت کیا؟
- (ix) بھاری پانی سے کیا مراد ہے؟
- (x) دو تیزابی آکسائیڈ کے فارمولے لکھیں۔
- (xi) ٹرانزیشن عناصر کتنی قسم کے ہوتے ہیں؟
- (xii) ایٹمی ریڈیئس کیا ہوتا ہے؟ اسکی اکائی کیا ہے؟
- (xiii) آئیونک مرکبات کے دو خواص تحریر کیجئے۔
- (xiv) مٹیلک بانڈ کے کتے ہیں؟
- (xv) ایٹمک گھراؤ سے کیا مراد ہے؟
- (xvi) تھرمو کیمسٹری کی تعریف کیجئے۔
- (xvii) محلول کے ارتکاز سے کیا مراد ہے؟
- (xviii) PH سکیل کی تعریف کیجئے۔
- (xix) طبع کاری کے تین مقاصد بیان کیجئے۔
- (xx) آسٹوٹوپس کی تعریف کیجئے۔
- (xxi) مولیرٹی سے کیا مراد ہے؟
- (xxii) تیزاب کی اساسیت سے کیا مراد ہے؟
- (xxiii) واٹر آف کرستلائزیشن سے کیا مراد ہے؟ مثال سے واضح کریں۔

حصہ دوم

2x9=18

نوٹ۔ کوئی سے دو سوالات کے جوابات تحریر کریں۔

سوال نمبر 3 - (الف) کیمیائی تعاملات کی اقسام بیان کیجئے۔ ہر ایک کی ایک ایک مثال دیں۔

5

(ب) حرارت زات تعاملات پر مختصر نوٹ لکھیں۔

4

سوال نمبر 4 - (الف) بوہر کا ایٹمی ماڈل بیان کیجئے۔

5

(ب) فیراڈے کے قوانین تحریر کریں۔

4

سوال نمبر 5 - (الف) کوولٹ بانڈ کی تعریف کیجئے اور اس کی اقسام بیان کریں۔

5

(ب) مولیرٹی کی تعریف کریں۔ 4 گرام سوڈیم ہائیڈروآکسائیڈ کو 400 ملی لیٹر پانی میں حل کیا گیا ہے۔

4

محلول کی مولیرٹی معلوم کریں۔