

## پرچہ کیمسٹری کلاس نهم (فیصل آباد بورڈ 2010)

وقت: 15 منٹ	حصہ معروضی	گروپ دوسرا	کل نمبر: 12
1-	ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات دیئے گئے ہیں، درست جواب پر (✓) لگائیے۔		
(i)	آبِ سلفائی کس نے تیار کیا؟	(الف) الرازی	(ب) جابر بن حیان (ج) خالد بن ولید (د) الجاحظ
(ii)	آکریلک فیبر کا کیمیکل فارمولا $C_3H_4O_2$ ہے اس کا امپیریکل فارمولا کیا ہوگا؟		
(iii)	لیٹا شعاعیں کونسا چارج رکھتی ہیں؟	(الف) $C_2H_2$	(ب) CH (ج) $C_2H_2$ (د) $CH_4$
(iv)	"d" سب شکل میں الیکٹرانوں کی تعداد کتنی ہے؟	(الف) 2	(ب) 6 (ج) 10 (د) 14
(v)	دوروز نے نئے گلیکس دریافت کیا؟	(الف) 1932	(ب) 1911 (ج) 1913 (د) 1920
(vi)	کس نے عناصر کو دور جدول میں اسٹی نمبر کے لحاظ سے ترتیب دیا؟	(الف) میٹلیف	(ب) سوزے (ج) لوگرن (د) نیو لینڈز
(vii)	دوری جدول کے ہر گروپ میں عناصر کی تعداد کتنی ہے؟	(الف) 3	(ب) 9 (ج) 7 (د) 6
(viii)	ہائڈروجن آئن $(H_3O)^+$ میں کس قسم کا باؤں پایا جاتا ہے؟	(الف) پلار کوویلنٹ باؤں	(ب) آئیونک باؤں
(ix)	انڈے کی سفیدی کس محلول کی اچھی مثال ہے؟	(الف) حقیقی محلول	(ب) کولائیڈل محلول (ج) مطلق ذرات (د) سفیدی محلول
(x)	کس مالکیول میں مضبوط ہائیڈروجن باؤں پائی جاتی ہے؟	(الف) NaCl	(ب) $CO_2$ (ج) $H_2O$ (د) HI
(xi)	ڈائزائل سے کوئی وجہات حاصل کی جاتی ہے؟	(الف) سوڈیم	(ب) پھوسفیم (ج) آئرن (د) کاپر
(xii)	حرارتی تعاملات میں:		
	(الف) تجربے کا سامان خشک ہو جاتا ہے	(ب) تجربے کا سامان گرم ہو جاتا ہے	
	(ج) تعاملات کی توانائی میں کمی ہوتی ہے	(د) تعاملات کی توانائی میں اضافہ ہوتا ہے	

## انشائیہ (حصہ اول)

کل نمبر 48

وقت: 1:45 گھنٹے

15 x 2

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

- (i) حیاتیاتی کیا کی تعریف کیجئے۔
- (ii) سائنسی طریقہ کار میں پیش کوئی سے کیا مراد ہے؟
- (iii) قانون مطلوب کا سب کیا ہوتا ہے؟
- (iv) ریٹیکل کی تعریف کیجئے اور مثال دیجئے۔
- (v) دی گئی کیمیائی مساواتوں کو مکمل اور موازنہ کیجئے۔  
 $NaNO_3 + H_2SO_4 \rightarrow AgNO_3 + NaCl$
- (vi)  $O^{\ominus}$  اور  $O^{\ominus}$  کی ایٹمی ساخت بتائیے۔
- (vii) ہائیڈروکسائیڈ کے تجربے میں گروپ اور ہائیڈروکسائیڈ سے کیا مراد ہے؟
- (viii) جدید دوری جدول میں کل کتنے ہائیڈروجن کے عناصر کے نام اور علامات لکھئے۔
- (ix) پلار کوویلنٹ باؤں کی تعریف کیجئے اور مثال دیجئے۔
- (x) سٹیک باؤں کی مضبوطی کا انحصار کن باتوں پر ہوتا ہے؟
- (xi) ہائیڈروجن باؤں کی مختصر وضاحت کیجئے۔
- (xii) ماحیات میں ملنے والی مختصر وضاحت کیجئے۔
- (xiii) سولیرٹی کی تعریف کیجئے اور فارمولا لکھئے۔
- (xiv) حل پذیری کی تعریف کیجئے۔
- (xv) برقی کیمیائی سل کی تعریف کیجئے۔ نیز اس کی دو اقسام کے نام لکھئے۔ (xvi) مرکبات کے آئن لکھئے: KBr, NaOH
- (xvii) برقی مائع کاری میں استعمال ہونے والے برقی پائیدہ کی خصوصیات بیان کیجئے۔ (xviii) یہ تجزیہ کن قدرتی اشیاء میں پائے جاتے ہیں؟ ٹیکسٹائل، فارمک، اینڈ
- (xix) دیئے گئے اساسوں کے فارمولے لکھئے: پوٹاشیم ہائیڈروآکسائیڈ، سوڈیم ہائیڈروآکسائیڈ، پوٹاشیم ہائیڈروآکسائیڈ، لیٹک ہائیڈروآکسائیڈ
- (xx) دوہرے سنگیات کی تعریف کیجئے اور ایک مثال دیجئے۔
- (xxi) بیٹ کالٹ کا دوسرا نام کیا ہے؟ اس کا انحصار کن باتوں پر ہوتا ہے؟
- (xxii) سٹیکلر آئن کی تعریف کیجئے اور مثال دیجئے۔

## حصہ دوم

کوئی سے دو سوالات کے جوابات تحریر کیجئے۔ ہر سوال کے 09 نمبر ہیں۔

- 3- (الف) پوٹاشی ماڈل تحصیل سے بیان کیجئے۔  
(ب) ٹرانزیشن عناصر پر نوٹ تحریر کیجئے۔
- 4- (الف) کوآرڈینیٹ پیٹ کوویلنٹ باؤں سے کیا مراد ہے؟ مثال کی مدد سے وضاحت کیجئے۔  
(ب) انتہائی سہل شدہ محلول سے کیا مراد ہے؟ نئی انتہائی سہل شدہ محلول کی تیاری تفصیلاً تحریر کیجئے۔
- 5- (الف) آئیونک نظریہ پر نوٹ لکھئے۔  
(ب) اساس کے کوئی سے چار خواص کی وضاحت کیجئے۔