

رول نمبر (لفظوں میں)

رول نمبر (ہندسوں میں)

وقت 15 منٹ

(معروضی طرز)

کل نمبر: 12

	A	B	C	D	Write correct option
1	(A)	(B)	(C)	(D)	
2	(A)	(B)	(C)	(D)	
3	(A)	(B)	(C)	(D)	
4	(A)	(B)	(C)	(D)	
5	(A)	(B)	(C)	(D)	
6	(A)	(B)	(C)	(D)	
7	(A)	(B)	(C)	(D)	
8	(A)	(B)	(C)	(D)	
9	(A)	(B)	(C)	(D)	
10	(A)	(B)	(C)	(D)	
11	(A)	(B)	(C)	(D)	
12	(A)	(B)	(C)	(D)	

نوٹ: ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A، B، C اور D دیے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر ہر سوال کے سامنے دیے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مار کر یا پین سے بھر دیجیے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو بھرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔

سوال 1:

- (12)
- درج ذیل میں سے ایک "ٹھوس میں مائع" سلوشن ہے۔
(A) پانی میں شوگر (B) گلابی (C) اوپل (D) دھند
 - درج ذیل میں سے کون سے میٹل سب سے کم میلبل ہے؟
(A) سوڈیم (B) آئرن (C) گولڈ (D) سلور
 - ایٹمز کے درمیان الیکٹرونیکی منتقلی کا نتیجہ کھاتا ہے۔
(A) مینٹک بانڈنگ صورت میں (B) آئیونک بانڈنگ شکل میں
(C) کوویلنٹ بانڈ کے طور پر (D) کوآرڈینیٹ بانڈنگ صورت میں
 - انڈسٹریل کیمسٹری کا تعلق کپاؤنڈز کی ایسی تیاری سے ہے جو
(A) لیبارٹری میں ہو (B) مائیکرو سکیل پر ہو (C) تجارتی پیمانے پر ہو (D) معاشی پیمانے پر ہو
 - کرہ ارض میں کثرت کے لحاظ سے تیسرے نمبر پر کون سی گیس پائی جاتی ہے؟
(A) کاربن مونو آکسائیڈ (B) آکسیجن (C) نائٹروجن (D) آرگون
 - ڈیوٹریم ان میں سے کیا بنانے کے لیے استعمال ہوتا ہے۔
(A) لائٹ وائر (B) بیوی وائر (C) سوفٹ وائر (D) ہارڈ وائر
 - ایک پیریڈ میں ان میں سے کون سی چیز کم ہوتی ہے؟
(A) ایٹامک ریڈیئس (B) آئیونائزیشن انرجی (C) الیکٹرون آفینٹیٹی (D) الیکٹرو نیگیٹیویٹی
 - لوگ فارم پیریاڈک ٹیبل کی بنیاد ہے۔
(A) مینڈلیف کا اصول (B) ایٹامک نمبر (C) ایٹامک ماس (D) ماس نمبر
 - ہائیڈروجن اور آکسیجن سے پانی کا بننا کون سا کیمیکل ری ایکشن ہے؟
(A) ریڈکس ری ایکشن (B) ایسڈ-بیس ری ایکشن (C) نیوٹرلائزیشن (D) تحلیل
 - آگرو سولیوٹ۔ سولیوٹ فورمز۔ سولیوٹ۔ سولیوٹ فورمز سے زیادہ مضبوط ہوں تو سولیوٹ
(A) بلا تعامل حل ہو جاتا ہے (B) حل نہیں ہوتا (C) آہستہ سے حل ہوتا ہے (D) حل ہوتا ہے اور سوب بنتے ہیں
 - درج ذیل میں سے ایک ایمرس ٹھوس نہیں ہے۔
(A) ربڑ (B) پلاسٹک (C) گلاس (D) سوڈیم کلورائیڈ
 - زنگ کا فارمولہ کیا ہے۔
(A) $FeO \cdot nH_2O$ (B) Fe_2O_3 (C) $Fe(OH)_3 \cdot nH_2O$ (D) $Fe(OH)_3$