

CHEMISTRY

Paper: I

(122 - (II) (سیکنڈری سکول پارٹ I، کلاس نہم)

پرچہ I

کیمسٹری

Time: 15 Minutes

(Group: I)

OBJECTIVE

معروضی

(پہلا گروپ)

وقت: 15 منٹ

Marks: 12

Code: 5483

مارکس: 12

نوٹ: ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A، B، C اور D دیئے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر ہر سوال کے سامنے دیئے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مارکر یا پین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پُر کرنے یا کاٹ کر پُر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہو گا۔

1. 1 - General electronic configuration of alkali metals is _____.
 (A) ns^2 (B) $ns^2 np^1$ (C) $sn^2 np^2$ (D) ns^1
- 2 - _____ is the solvent in which non-polar covalent compounds are soluble.
 (A) پانی (B) کاربن ٹیٹرا کلورائیڈ (C) NaCl (D) پوٹاشیم کلورائیڈ
- 3 - Vapour pressure of water is _____ mm Hg at 100°C .
 (A) 55.3 (B) 149.4 (C) 760.0 (D) 355.1
- 4 - In the redox reaction between Zn and HCl, the oxidizing agent is _____.
 (A) Zn (B) Cl^- (C) H^+ (D) H_2
- 5 - _____ electrons involve in a tripple covalent bond.
 (A) چھ (B) آٹھ (C) چار (D) تین
- 6 - _____ is oxidation number of sulphur in (H_2SO_4) .
 (A) +3 (B) +5 (C) +4 (D) +6
- 7 - Identify among the followings as triatomic molecule.
 (A) C_6H_6 (B) HCl (C) H_2O (D) H_2SO_4
- 8 - _____ has the highest energy.
 (A) M Shell (B) N Shell (C) L Shell (D) K Shell
- 9 - Vapour pressure of a liquid increases with the increase of _____.
 (A) پریشر (B) انٹرمولیکولر فورسز (C) temperature (D) intermolecular forces
- 10 - _____ compound has single covalent bond.
 (A) C_2H_4 (B) C_2H_2 (C) CH_4 (D) O_2
- 11 - Metals react with oxygen to form _____.
 (A) ایسڈک آکسائیڈز (B) بیسیک آکسائیڈز (C) ایملوٹیرک آکسائیڈز (D) کاربن ڈائی آکسائیڈ
- 12 - The molar mass of one molecule of water is _____.
 (A) 18 g (B) 18 mg (C) 18 kg (D) 18 amu