

CHEMISTRY

Paper: I

(IV) - 121 (سیکٹری سکول پارٹ I، کلاس نہم)

پرچہ I

کیمسٹری

Time: 15 Minutes

(Group: II)

Objective معروضی

(دوسرا گروپ)

وقت: 15 منٹ

Marks: 12

Code: 5488

ارکس: 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 پتین 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. The solution which is formed by dissolving a substance in water is called _____
 (A) سچو ریٹڈ سلوشن saturated solution
 (B) اُن سچو ریٹڈ سلوشن unsaturated solution
 (C) ایکواؤس سلوشن aqueous solution
 (D) سپرسچو ریٹڈ سلوشن supersaturated solution
2. A good example of homogeneous mixture is _____
 (A) مٹی soil
 (B) چٹان rock
 (C) لکڑی wood
 (D) آئس کریم ice cream
3. Formation of water from hydrogen and oxygen is _____
 (A) تحلیل decomposition
 (B) ہائیڈروجن اور آکسیجن سے پانی بننے کا عمل
 (C) اساس، تیزاب کا ری ایکشن acid, base reaction
 (D) نیوٹرائزیشن neutralization
4. Electron affinity of fluorine is _____
 (A) -328 KJ/mole
 (B) -329 KJ/mole
 (C) -330 KJ/mole
 (D) -325 KJ/mole
5. Identify which pair has polar covalent bond?
 (A) O_2 & CO_2
 (B) N_2 & H_2O
 (C) C_2H_2 & H_2O
 (D) HCl & H_2O
6. Molarity is the number of moles of solute dissolved in _____
 (A) سلوشن کے ایک کلوگرام 1 Kg of solution
 (B) سوولینٹ کے 100 گرام 100 g of solvent
 (C) سوولینٹ کے 1 dm^3 1 k dm³ of solvent
 (D) سلوشن کے 1 dm^3 1 dm³ of solution
7. The elements of group I and group II are called _____
 (A) s-block s-بلوک
 (B) p-block p-بلوک
 (C) d-block d-بلوک
 (D) f-block f-بلوک
8. Constant factor in Boyle's law is _____
 (A) وولیم volume
 (B) پریشر pressure
 (C) ٹمپریچر temperature
 (D) مول mole
9. Helium nuclei (He^{+2}) among these is _____
 (A) بیٹا پارٹیکل beta particle
 (B) الفا پارٹیکل alpha particle
 (C) گاما پارٹیکل gama particle
 (D) نیوٹرل پارٹیکل neutral particle
10. Which of the following non-metal is lustrous?
 (A) آیوڈین iodine
 (B) فاسفورس phosphorus
 (C) سلفر sulphur
 (D) ہائیڈروجن hydrogen
11. Triple covalent bond does involve how many electrons?
 (A) 8
 (B) 6
 (C) 4
 (D) 3
12. The most common example of corrosion is _____
 (A) کیمیکل توڑ پھوڑ chemical decay
 (B) لوہے کو زنگ لگنا rusting of iron
 (C) آلومینیم کو زنگ لگنا rusting of aluminium
 (D) ٹن کو زنگ لگنا rusting of tin