

Chemistry (Objective)

Group - I

کیمسٹری (معموضی)

Time: 15 Minutes

Marks : 12

Note: Write answers to the questions on the objective answer sheet provided. Four possible answers are given. Which answer you consider correct fill the corresponding circle A,B,C or D in front of each question with marker or ink on the answer sheet provided.

نوٹ: ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات D, C, B, A دیئے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر درست جواب کا انتخاب کرتے ہوئے متعلقہ دائرے میں پین یا مارکر سے فلک کریں۔

- 1.1 Formula mass of Potassium Sulphate (K_2SO_4) is 1.1
(A) 110 amu (B) 130 amu (C) 174 amu (D) 200 amu
پوٹاشیم سلفیٹ (K_2SO_4) کا فارمولہ ماس ہوتا ہے:
2. Which one of the following can be separated by physical means into its components? 2
(A) Mixtures (B) Elements (C) Compounds (D) Radical
مندرجہ ذیل میں سے کس کے اجزاء کو طبعی طریقوں سے الگ الگ کیا جاسکتا ہے؟
3. Deuterium is an isotope of the element: 3
(A) Carbon (B) Hydrogen (C) Chlorine (D) Iodine
ڈیوٹیریم کس ایلیمنٹ کا آکسوٹوپ ہے؟
4. Transition elements are: 4
(A) All gases (B) All Non-Metals (C) All Metals (D) All Metalloids
ٹرانزیشن ایلیمنٹس ہوتے ہیں:
5. Hydrogen bonding is represented by: 5
(A) Dotted line (B) Single line (C) Double line (D) Triple line
ہائیڈروجن بانڈنگ کو ظاہر کیا جاتا ہے:
6. Which one is a polar molecule? 6
(A) O_2 (B) Cl_2 (C) HCl (D) H_2
ان میں سے کونسا پولر مالیکیول ہے؟
7. The instrument used to measure pressure in laboratory is: 7
(A) Barometer (B) Altimeter (C) Manometer (D) _____
لیبارٹری میں پریشر ماپنے کے لیے جو آلہ استعمال کیا جاتا ہے کہلاتا ہے:
8. The universal solvent is: 8
(A) Ether (B) Sodium Carbonate (C) Sulphur (D) Water
یونیورسل سالوینٹ ہے:
9. The salt whose solubility increases with the increase in temperature is: 9
(A) $NaCl$ (B) $Ce_2(SO_4)_3$ (C) Li_2SO_4 (D) $NaNO_3$
وہ سالٹ جس کی سالو ایبلٹی ٹمپریچر کے بڑھنے سے بڑھتی ہے:
10. An example of reducing agent is: 10
(A) Zn (B) O_2 (C) Br_2 (D) Cl_2
ریڈیوسنگ ایجنٹ کی مثال ہے:
11. Which one of the following is a non electrolyte? 11
(A) HCl (B) Benzene (C) $NaOH$ (D) CH_3COOH
مندرجہ ذیل میں سے کون سا نان الیکٹرو لائٹ ہے؟
12. Metals form ionic compounds with: 12
(A) Transition elements (B) Halogens (C) Noble gases (D) Metalloids
میٹلز جن سے مل کر آئیونک کمپاؤنڈز بناتے ہیں: