



گروپ-II-Group

کیمری (معروضی)

Time: 15 Minutes

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 A, B, C, D دیئے گئے ہیں۔ درست جواب کا انتخاب کرتے ہوئے متعلقہ دائرے میں پین یا مار کر سے فلنگ کریں۔

- 1.1 Formula mass of potassium sulphate (K_2SO_4) is: 1.1 پوٹاشیم سلفیٹ (K_2SO_4) کا فارمولہ ماس ہوتا ہے:
- (A) 110 amu (B) 174 amu (C) 130 amu (D) 200 amu
- 2 One of the given can be separated by physical means into its components: 2 دیئے گئے میں سے ---- کے اجزاء کو طبعی طریقوں سے الگ کیا جاسکتا ہے:
- (A) Mixtures مکسچرز (B) Elements ایلیمنٹس (C) Compounds کمپاؤنڈز (D) Radical ریڈیکل
- 3 Deuterium is an isotope of element : 3 ڈیوٹیریم ---- ایلیمنٹ کا آکٹوپ ہے۔
- (A) Carbon کاربن (B) Hydrogen ہائیڈروجن (C) Chlorine کلورین (D) Iodine آیوڈین
- 4 Transition elements are :- 4 ٹرانزیشن ایلیمنٹس ہوتے ہیں۔
- (A) All gases تمام گیسز (B) All non metals تمام نان میٹلز (C) All metals تمام میٹلز (D) All metalloids تمام میٹالوئڈز
- 5 Hydrogen bonding is represented by _____ line. 5 ہائیڈروجن بانڈنگ کو ---- لائن سے ظاہر کیا جاتا ہے۔
- (A) Dotted نقطہ دار (B) Single سنگل (C) Double ڈبل (D) Triple ٹرپل
- 6 One is a polar molecule ; 6 ان میں سے ---- پولر مالیکیول ہے۔
- (A) O_2 (B) Cl_2 (C) HCl (D) H_2
- 7 The instrument used to measure pressure in laboratory is : 7 لیبارٹری میں پریشر ماپنے کے لئے ---- استعمال کیا جاتا ہے۔
- (A) Manometer مانومیٹر (B) Barometer بیرومیٹر (C) Altimeter الٹی میٹر (D) Galvanometer گیالوانومیٹر
- 8 One is a universal solvent : 8 ---- ایک یونیورسل سلوینٹ ہے۔
- (A) Ether ایٹر (B) Water پانی (C) Sodium carbonate سوڈیم کاربونیٹ (D) Sulphur سلفر
- 9 Solubility of _____ salt increases with increase in temperature: 9 ---- سالٹ کی سالو ایبلٹی ٹمپریچر کے بڑھنے سے بڑھتی ہے۔
- (A) $NaCl$ (B) $Ce(SO_4)_3$ (C) Li_2SO_4 (D) $NaNO_3$
- 10 The oxidation number of sulphur in H_2SO_4 is : 10 H_2SO_4 میں سلفر کا آکسیڈیشن نمبر ہے۔
- (A) +4 (B) +2 (C) +7 (D) +6
- 11 How many types of electro chemical cells are? 11 الیکٹرو کیمیکل سیل کی ---- اقسام ہیں۔
- (A) 4 (B) 3 (C) 2 (D) 5
- 12 One of the following metals is heaviest : 12 ان میں سے سب سے بھاری میٹل ---- ہے۔
- (A) Osmium اوسیم (B) Platinum پلاٹینم (C) Uranium یورینیم (D) Cesium سیزیئم