

نوٹ: ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A, B, C, D دیے گئے ہیں۔ شمالی کالی پر ہر سوال کے ساتھ کسی ایک کے ساتھ صحیح جواب کا انتخاب کرنا ضروری ہے۔

سوال نمبر 1

- 1- CO_2 کے 8 گراموں کے گٹھ موٹے کے برابر ہیں
How many no of moles are equivalent to 8 grams of CO_2 ?
(A) 0.15 (B) 0.18 (C) 0.21 (D) 0.24
- 2- پانی کے ایک مالیکیول کا اس بات ہے
The mass of one molecule of water is
(A) 18 amu (B) 18 g (C) 18 mg (D) 18 Kg
- 3- U - 235 breaks up , it produces
U - 235 ٹوٹ کر بنتا ہے
(A) الیکٹرونز (B) نیوٹرونز (C) پروٹونز (D) کوئی بھی چیز
- 4- The atomic Radii of the elements in periodic table
ہر ایک کے پیمائش میں اس سر کے ہائیک سے ہے
(A) ایک پریڈیم ہائیم سے دائیں کی طرف نہیں ہوتی۔
(B) ایک گروپ میں اوپر سے نیچے کم ہوتے ہیں۔
(C) ایک پریڈیم ہائیم سے دائیں کی طرف ہوتے ہیں۔
(D) ایک گروپ میں اوپر سے نیچے ہوتے ہیں۔
- 5- Electronegativity of Flourine is
فلورین کی الیکٹرو نیگیٹیوٹی ہے
(A) 2.0 (B) 3.0 (C) 4.0 (D) 5.0
- 6- Which one of the following compounds is not soluble in water
دراخت ذیل میں سے کون سا کمپاؤنڈ پانی میں حل نہیں ہوتا
(A) C_6H_6 (B) NaCl (C) KBr (D) $MgCl_2$
- 7- Which pair of the molecules has same type of covalent bonds
پانچویں نمبر کے دو مولیکولوں میں سے کون سا جوڑی ایک ہی قسم کے کوویلنٹ بانڈ رکھتا ہے
(A) O_2 and HCl (B) O_2 and N_2 (C) O_2 and C_2H_4 (D) O_2 and C_2H_2
- 8- گیسوں کی گھٹتی حالت میں ان کی واسطیوں کو کون کون سے خاصے دکھائے گئے ہیں ؟
Gases are the lightest form of matter and their densities are expressed in terms of
(A) $mg\ Cm^{-3}$ (B) $g\ Cm^{-3}$ (C) $Kg\ dm^{-3}$ (D) $g\ dm^{-3}$
- 9- ٹینڈل ایفیکٹ کا مظاہرہ کرتا ہے
Tyndall effect is shown by
(A) شوگر سولوشن (B) پینٹس (C) جلی (D) چاک سولوشن
- 10- کویو الیکٹرو لائٹ کون سا ہے
Which is a weak electrolyte
(A) $Ca(OH)_2$ (B) NaOH (C) NaCl (D) H_2SO_4
- 11- الیکٹرو کیمیکل سیل کی کتنی قسمیں ہیں
Electrochemical cell has types
(A) دو (B) تین (C) چار (D) پانچ
- 12- کونسی ہالوجن مائع حالت میں ہوتی ہے ؟
Which halogen exist in liquid form ?
(A) فلورین (B) کلورین (C) برومین (D) آئیوڈین

Ans. (D,A,16-I):1B,2A,3B 4D,5C 6A,7C 8D 9C 10A,11A,12C

نیم گلاس 12016

حصہ اول (PART I)

- Q. No. 2 Write short answers any Five of the following 5 x 2 = 10
(1) Define Industrial chemistry
(2) What is valency , on which factor it depend ?
(3) Why mass number of same elements are different ?
(4) Write the names of two Isotopes of hydrogen
(5) Write electronic configuration of Carbon and Chlorine
(6) Describe " Periodic Law "
(7) Define Electronegativity
(8) Why atomic size is decrease from left to right in a period of periodic table ?
- Q. No. 3 Write short answers any five of the following 5 x 2 = 10
(1) Write two properties of Ionic compound
(2) Why metals are good conductor of electricity ?
(3) What is triple Covalent Bond ? Give one example
(4) Why atoms form Bond ?
(5) Define freezing point give one example
(6) What is allotropy ? Give one example
(7) Define transition temperature and give one example
(8) How iron can be preserved ?
- Q. No. 4 Write short answers any five of the following 5 x 2 = 10
(1) Define saturated solution
(2) Define solubility
(3) Define oxidizing agen
(4) What do you mean by electrolytes ?
(5) What is galvanizing ?
(6) Write two physical properties of non metals
(7) Why reactivity of metals increases down the group ?
(8) Write two uses of magnesium

حصہ دوم (PART II)

- NOTE : Attempt any Two questions from this part 9 x 2 = 18
5 (A) کیوں اور سو لائی اہمیت تو ہے
4 (B) بوہر کے ایٹم کے چار مفروضات بیان کیجئے
5 (A) ہائیڈروجن ہائیڈروجن کی تعریف کیجئے۔ وضاحت کیجئے کہ یہ روزمرہ کیا طبی طبی خصوصیات پر اثر انداز ہوتی ہیں
4 (B) ایٹم کے قانون کی تعریف کیجئے اور تجربے سے ثابت کیجئے
5 (A) الیکٹرو لائٹ کی تعریف کیجئے اور اس کی اقسام مثالوں سے واضح کیجئے
4 (B) آکسیدیشن اور ریڈکشن کی تعریف کیجئے اور ان کے درمیان فرق مثالوں سے واضح کیجئے