тести 11 клас

ПИТАННЯ №1 

Валентність і ступінь окиснення Алюмінію  у збудженому стані :

Валетність І і ІІІ; ступінь окиснення +1 і +3

Валентність ІІІ; ступінь окиснення  0  і +3

Валентність ІІІ; Ступінь окиснення +3

ЗАПИТАННЯ №2 

Технічна назва  речовини Fe2O3:

залізний колчедан

магнетит або магнітний залізняк

гематит або червоний залізняк

бурий залізняк

ЗАПИТАННЯ №3 

Яка речовина є реактивом на катіони Fe2+  i Fe3+ ?

Na2SO4

Na2CO3

NaOH

Na2O

ЗАПИТАННЯ №4 

Сплавами заліза є:

латунь і бронза

чавун і сталь

латунь і сталь

дюралюміни і силуміни

ЗАПИТАННЯ №5 

До лугів відносяться:

KOH, NaOH, Cu(OH)2

Ca(OH)2 , NaOH, KOH

NaOH, Mg(OH)2, Zn(OH)2

LiOH, KOH, Fe(OH)2

ЗАПИТАННЯ №6 

Середні солі – це

неорганічні речовини, що складаються з катіонів металічних елементів  та аніону  кислотного залишку

речовини , що складаються з продукту неповного заміщення атомів Гідрогену в молекулі кислоти та катіонів металічних елементів

неорганічні та органічні речовини , що утворюються в результаті заміщення всіх атомів Гідрогену в молекулі  кислоти  на катіони металічних елементів

ЗАПИТАННЯ №7 

із водою за звичайних умов взаємодіє

K , Al, BaCl2

Na, K2O, CaO

Ca(OH)2, Ca, CaO

Na2O, CaO, K2O

ЗАПИТАННЯ №8 

установіть відповідність між катіонами та аніонами для якісного визначення речовин

**1**Ag+

**2** Ba2+

**3** Pb2+

**4** Ca2+

**5**Fe2+

**А**ОН-

**Б**CO32-

**В**SO42-

**Г** S2-

**Д**Cl-

ЗАПИТАННЯ №9 

луги можна добути при взаємодії

Na2O +H2O →

NO+ O2→

K+ H2O →

Na2O+H2O→

ZnO+H2O →

Zn + O2 →

CaO+ H2O →

  Na +H2O→

ЗАПИТАННЯ №10 

До розчину масою 250 г, з масовою часткою барій хлориду 30%, додали розчин сульфатної кислоти масою 196 г, з масовою часткою кислоти 35%. Визначити масу осаду, що утворився в результаті реакції та назвіть його.