Тестові завдання для 9 класу

 При електролітичній дисоціації сполуки, формула якої Fe2(SO4)3 утворює іони:

Fe3+ та SO42-
Fe2+ та SO42-
 Fe3+ S2- O2-

Загальні властивості кислот у водних розчинах визначаються:

 іонами
 аніонами кислотних залишків;
 іонами

 При розчиненні 2 гр. кухонної солі у 298 г. H2O утворюється розчин з масовою часткою солі:

 1,5%;
 3%;
 0,75%.

Який з наведених рядів складається тільки із формул електролітів:

 H2SO4 NaOH CuO KNO3 ;
 Cu(OH)2FeSO4 HCl Br2 ;
 KOH H3PO4 Na2SO4 Ca(OH).

Між якими із наведених пар речовин реакція іонного обміну у розчинах йде до кінця:

 Na2CO3 і HCl;
Na2SO4і HCl;
 NaCO3 і KOH.

Електропровідність металів обумовлена наявністю у їх кристалічній гратці::

 вільних електронів;
 катіонів;
 аніонів.

Лужні метали в промисловості одержують шляхом:

 відновлення їх з руд сполуками неметалів;
 відновлення їх з руд іншими металами;
 електролізом.

Тимчасова жорсткість води обумовлена наявністю у ній розчинених солей:

 лужних та лужноземельних металів;
 кальцій хлориду та магній хлориду;
 кальцій гідрогенкарбонату та магній гідроген карбонату.

Алюміній оксид за своїм характером належить до:

 основних оксидів;
 амфотерних оксидів;
 кислотних оксидів.

Основним промисловим способом одержання чавуну є:

 доменний;
 мартенівський;
 конвертерний.