**Підсумкова робота робота з хімії. 11 клас.**

1. Під час хімічної реакції метали:

а) віддають електрони зовнішнього енергетичного рівня;

б) приєднують електрони зовнішнього енергетичного рівня;

в) не змінюють зовнішнього енергетичного рівня.

2. Електроліз переважно використовують для одержання:

а) малоактивних металів;

б) найбільш активних металів;

в) металів, що в ряду активності розташовуються після водню.

3. Найбільшу електро- й теплопровідність має метал:

а) Са;

б) Al;

в) Ag.

4. Укажіть рівняння можливої хімічної реакції:

а) Mg + Pb(NO3)2   →

б) Ag + Cu(NO3)2 →

в) Zn + Mg(NO3)2   →

5. Укажіть окисник у реакції: Ca + 2H2O → Ca(OH)2 + H2

а) Са;

б) H2O;

в) H2.

6. Об’єм водню, що виділяється в результаті взаємодії заліза масою 2,8 г з надлишком розбавленої сульфатної кислоти:

а) 3,36 л;

б) 2,24 л;

в) 1,12 л.

7. Запишіть рівняння реакцій, з допомогою яких можна здійснити перетворення:

Fe → FeCl3 → Fe(OH)3 → Fe2O3 → Fe

Перше рівняння розберіть як ОВР, друге запишіть у молекулярно-іонній формі.

8. Допишіть рівняння можливих реакцій:

1) K + H2O →

2) Al + С →

3) Cu + FeSO4 →

4) Fe + H2SO4 (конц.) →

9. Унаслідок взаємодії лужного металу масою 2,76 г з надлишком води виділився газ об’ємом 1,344 л (н. у.). Визначте метал.

10. Обчисліть масу магнітного залізняку, з якого одержали 5,6 т заліза в результаті відновлення карбон(II) оксидом, якщо масова частка Fe3O4 в руді становить 0,8 %.