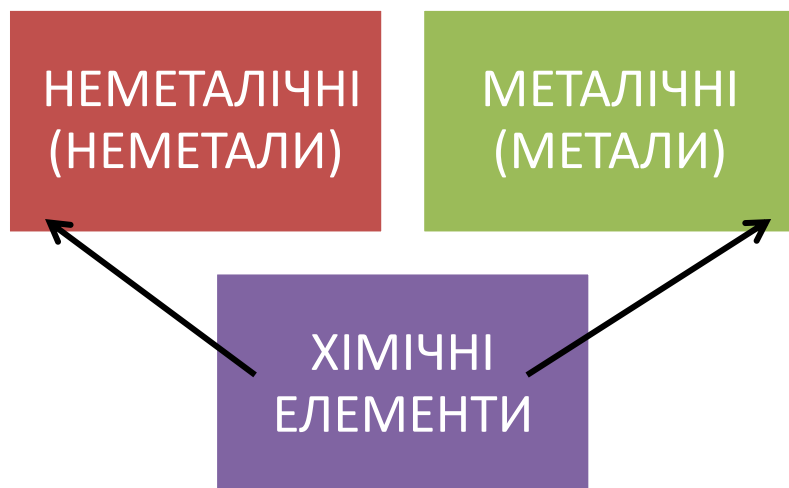


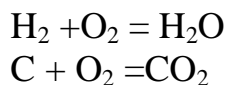
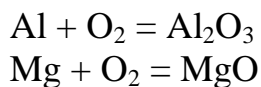
РОБОЧИЙ ЛИСТ «ХІМІЧНІ ВЛАСТИВОСТІ ВОДИ»

ПОВТОРЕННЯ:

1.



2.



Тип реакції
Оксиди
Назви оксидів

Оксиди можуть перебувати у різних агрегатних станах:

- а) тверді – ZnO , Al_2O_3 , Fe_2O_3 , SiO_2 , P_2O_3 , N_2O_5 тощо;
- б) рідкі – H_2O , SO_3 , Cl_2O_7 , Mn_2O_7 тощо;
- в) газуваті – CO_2 , SO_2 , NO , NO_2 тощо.

3.

H_2O – універсальний розчинник

ЗАВДАННЯ.

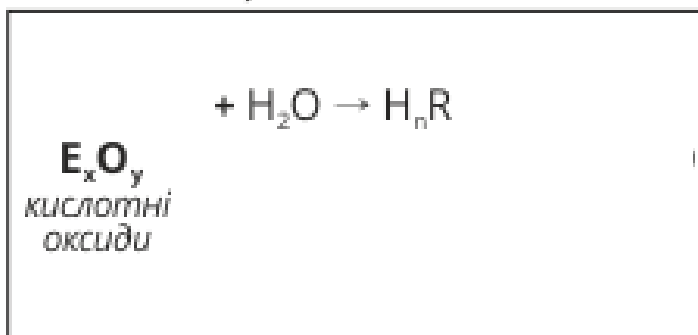
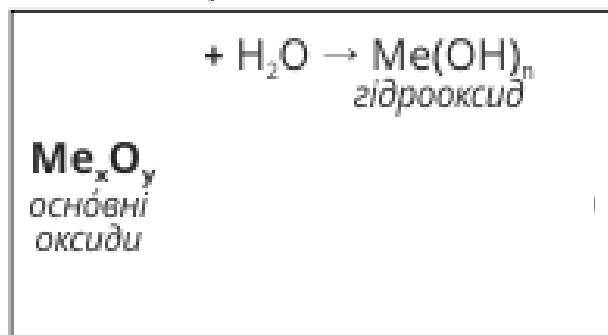
1. Вищий оксид (*ЙОГО ВАЛЕНТНІСТЬ ДОРІВНЮЄ НОМЕРУ ГРУПИ*) хімічного елемента V групи має відносну молекулярну масу 142. Назвіть хімічний елемент, складіть формулу його оксиду.
2. Вищий солетворний оксид елемента має відносну молекулярну масу 160 і містить 30% Оксигену. Визначте елемент, складіть формулу оксиду.
3. Перетворіть на хімічні рівняння схеми реакцій:
 - а) $\text{K} + \text{H}_2\text{O} = \text{KOH} + \text{H}_2$; б) $\text{Al} + \text{Fe}_2\text{O}_3 = \text{Fe} + \text{Al}_2\text{O}_3$;
 - в) $\text{Al}(\text{OH})_3 = \text{Al}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O}$; г) $\text{BaO} + \text{HNO}_3 = \text{Ba}(\text{NO}_3)_2 + \text{H}_2\text{O}$.

Хімічні властивості гідроген оксиду

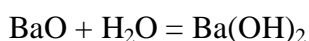
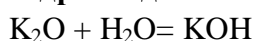
– взаємодія з оксидами металів та оксидами неметалів

а) основних

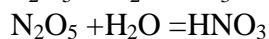
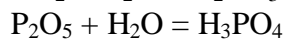
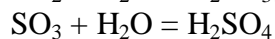
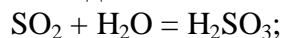
б) кислотних



1) Оксиди активних металів (IА та ІІА підгруп - основні) взаємодіють з водою з утворенням гідроксидів



2) Оксиди неметалів (кислотні) взаємодіють з водою з утворенням кислот:



ЗАВДАННЯ.

Виконайте завдання

А) Складіть формули оксидів за назвами. Укажіть оксиди неметалічних елементів (обвівши кружечком номер):

1) купрум(I) оксид _____

2) купрум(II) оксид _____

3) стибій(V) оксид _____

4) хлор(I) оксид _____

5) хлор(VII) оксид _____

6) манган(VI) оксид _____

7) манган(VII) оксид _____

Б) Підкресліть формули оксидів металічних елементів: SO_2 , P_2O_5 , Cl_2O_7 , BaO , K_2O , H_2O , SO_3 , MnO , CuO , Cr_2O_3 , Cl_2O , Ag_2O , MoO_3 .

В) Підкресліть формули оксидів неметалічних елементів: P_2O_5 , Cs_2O , CdO , Al_2O_3 , CO , CaO , SiO_2 , MnO_3 , MnO_2 , I_2O_7 .