## Напишите уравнения реакций между:

- а) простыми веществами, образованными элементами № 12 и № 15;
- б) высшим оксидом элемента № 21 и высшим гидроксидом элемента № 25;
- в) высшим гидроксидом элемента № 49 и высшим оксидом элемента № 34;
- г) высшими оксидами элементов № 30 и № 37;
- д) простым веществом элемента № 26 и водным раствором соединения с водородом элемента № 17.

## Решение:

a) 
$$3Mg + 2P = Mg_3P_2$$

6) 
$$Sc_2O_3 + 6HMnO_4 = 2Sc(MnO_4)_3 + 3H_2O$$

B) 
$$2In(OH)_3 + 3SeO_3 = In_2(SeO_4)_3 + 3H_2O$$

$$\Gamma$$
) ZnO + Rb<sub>2</sub>O = Rb<sub>2</sub>ZnO<sub>2</sub>

$$\pi$$
) Fe + 2HCl = FeCl<sub>2</sub> + H<sub>2</sub>