

- $3\text{Fe} + 2\text{O}_2 = \text{Fe}_3\text{O}_4$
- $\text{Zn} + \text{CuCl}_2 = \text{ZnCl}_2 + \text{Cu}$
- $3\text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{P}_2\text{O}_5 = \text{Ba}_3(\text{PO}_4)_2 + 3\text{H}_2\text{O}$
- $2\text{NaNO}_3 = 2\text{NaNO}_2 + \text{O}_2$
- $\text{CuSO}_4 + \text{Fe} = \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$
- $4\text{Li} + \text{O}_2 = 2\text{Li}_2\text{O}$
- $3\text{AgNO}_3 + \text{K}_3\text{PO}_4 = 3\text{KNO}_3 + \text{Ag}_3\text{PO}_4$
- $2\text{KClO}_3 = 2\text{KCl} + 3\text{O}_2$

Металл
Неметалл
Водород
Кислород



1. Какие степени окисления у кислорода и водорода в воде?

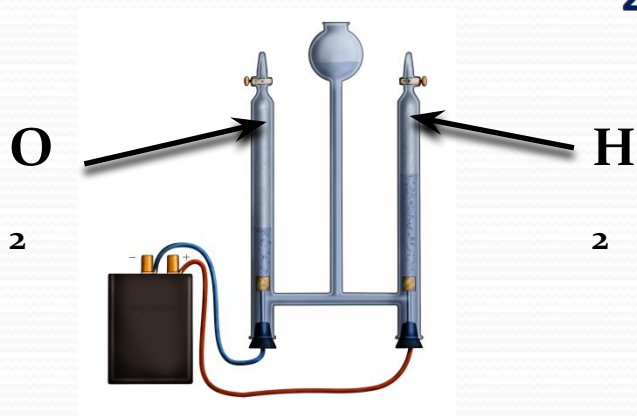
2. К какому классу веществ вода относится?

ТИПЫ ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ НА ПРИМЕРЕ СВОЙСТВ ВОДЫ



Реакция разложения

Электролиз воды



Реакции соединения

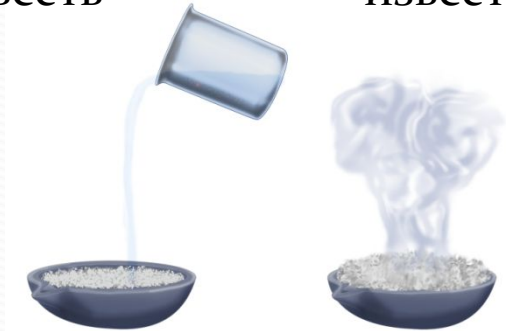


Негашёна
я

ИЗВЕСТЬ

Гашёна
я

ИЗВЕСТЬ



Щелочные металлы

Металлы IA группы
главной подгруппы



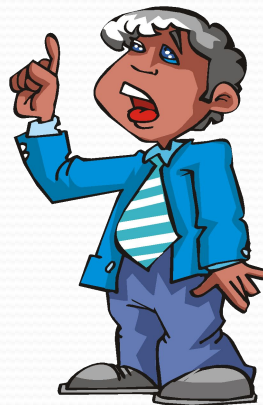
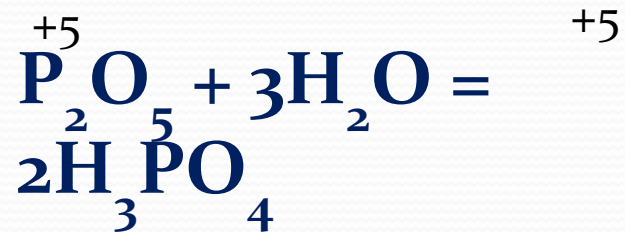
+
H₂O
Щёлочи

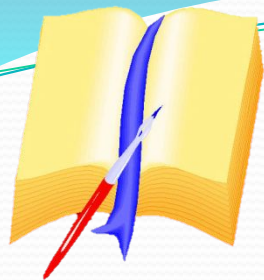
Щелочноземельные металлы

Металлы IIA группы
главной
подгруппы: Ba, Ca, Sr



Реакция оксидов неметаллов с водой



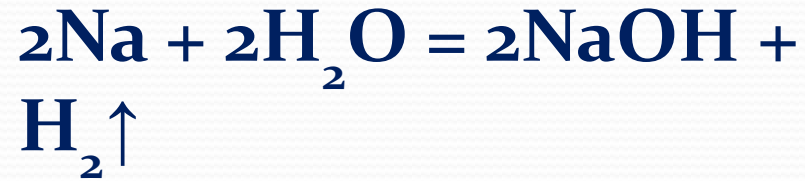


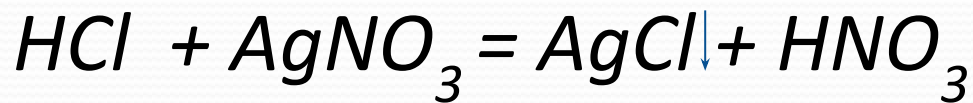
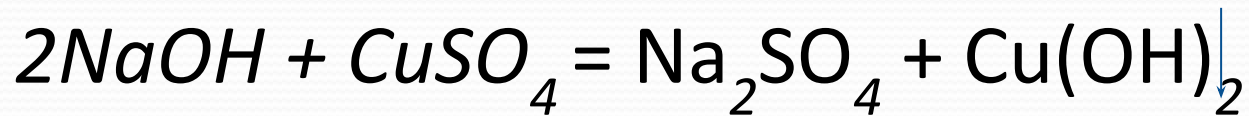
Вода реагирует с оксидами металлов и неметаллов, если образуется растворимый гидроксид



Реакции

замещения





Реакции обмена

