

Материалы группы ОКСИДЫ

1. Оксиды-сложные вещества состоящие из двух атомов один из которых кислород.
2. Оксиды можно получить при взаимодействии кислорода с металлами и неметаллами
3. $2\text{Ca} + \text{O}_2 = 2\text{CaO}$;
 $4\text{Fe} + 3\text{O}_2 = 2\text{Fe}_2\text{O}_3$;
 $2\text{S} + 3\text{O}_2 = 2\text{SO}_3$;
 $4\text{P} + 5\text{O}_2 = 2\text{P}_2\text{O}_5$
4. $\text{Cu}_2\text{O} + \text{H}_2 \rightarrow 2\text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$
 $\text{HgO} + \text{H}_2 \rightarrow \text{Hg} + \text{H}_2\text{O}$

Материалы группы ГИДРИДЫ

1. Гидриды - вещества в состав которых входит два элемента, один из которых водород.
2. При взаимодействии водорода с металлами и неметаллами
3. $\text{Ca} + \text{H}_2 = \text{CaH}_2$
 $\text{S} + \text{H}_2 = \text{H}_2\text{S}$
 $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 = 2\text{NH}_3$
4. С оксидами. $\text{FeO} + \text{H}_2 = \text{Fe} + \text{H}_2\text{O}$

Материалы группы КИСЛОТЫ

1. Кислоты - сложные вещества содержащие атомы водорода и атомы кислотного остатка
2. Классификация: односоставные и многосоставные, кислородосодержащие и безкислородные
3. $\text{H}_3\text{PO}_4 + 3\text{Ca} = \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + 3\text{H}_2$

Материалы группы СОЛИ

1. Соли-сложные вещества, формульные единицы которых состоят из атомов металлов и кислотных остатков
2. Соли можно получить в реакциях кислот с металлами
3. $2\text{HCl} + 2\text{Fe} = 2\text{FeCl}_2 + \text{H}_2$
 $\text{Fe} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{FeSO}_4 + \text{H}_2$