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. $2Ca+O_2=2CaO$;

$4Fe+3O_2=2Fe_2O_3$;

$2S+3O_2=2SO_3$;

$4P+5O_2=2P_2O_5$

4. $Cu_2O + H_2 \text{---> } 2Cu + H_2O$

$HgO + H_2 \rightarrow Hg + H_2O$

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. $Ca + H_2=CaH_2$

$S+H_2=H_2S$

$N_2+ 3H_2=2NH_3$

4. С оксидами. $FeO+ H_2=Fe + H_2O$

Материалы группы КИСЛОТЫ

1. Кислоты - сложные вещества содержащие атомы водорода и атомы кислотного остатка
2. Классификация: односоставные и многосоставные,кислородосодержащие и безкислородные
3. $H_3PO_4 + 3Ca = Ca_3(PO_4)_2 + 3H_2$

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. $2HCl+2Fe=2FeCl_2+H_2$

$Fe+H_2SO_4=FeSO_4+H_2$