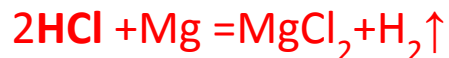


# **HCl** -кислота

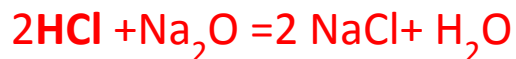
**Кислоты** – сложные вещества, молекулы которых состоят из атомов водорода и кислотного остатка.

1. Действие на индикатор

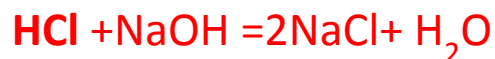
2. С металлами, стоящими в ряду напряжения до водорода



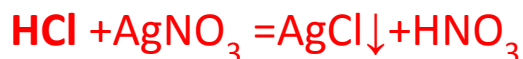
3. С основными оксидами



4. С основаниями



5. С солями, если образуется газ или осадок

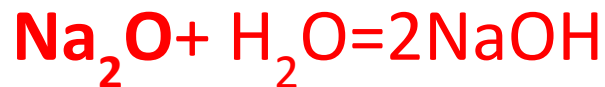


6. Неустойчивые кислоты разлагаются (угольная, сернистая, азотная, азотистая, кремниевая)

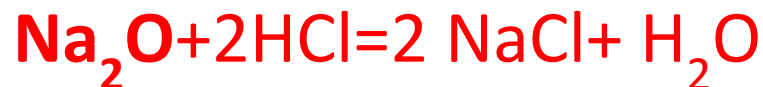
# $\text{Na}_2\text{O}$ - ОСНОВНЫЙ ОКСИД

**Оксиды** – сложные вещества, состоящие из двух элементов, один из которых кислород.

1. С водой, если образуется растворимый гидроксид



2. С кислотами



2. С кислотным оксидом



Аккуратно  
сфотографированные работы  
присылайте по адресу  
[allotropik@yandex.ru](mailto:allotropik@yandex.ru)

**Успехов!!!**