

1. Разделите вещества по классам и **дайте им названия**; обвести в кружок кислотные оксиды и нерастворимые основания:

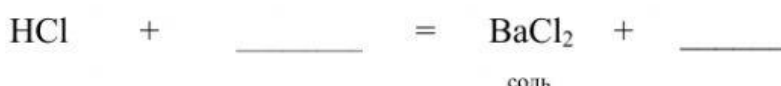


H₂O — оксид водорода

ОКСИДЫ

КИСЛОТЫ

2. Заполните пропуски. Расставьте коэффициенты



3. Прочитайте тест. Заполните пропуски (**составьте формулы веществ**)

Названия **оснований** состоят из двух частей: слова *гидроксид*, к которому добавляют название металла (в родительном падеже). Например, **гидроксид меди (II)** _____.

Для некоторых **оснований** могут использоваться старые названия, например **гидроксид натрия** _____ — **натриевая щелочь**.

Едкий натр, гидроксид натрия, натриевая щелочь, каустическая сода - всё это одно и тоже вещество, химическая формула которого _____. Безводный **гидроксид натрия** - это белое кристаллическое вещество. Раствор - прозрачная жидкость, на вид ничем не отличимая от воды. При использовании будьте осторожны! Едкий натр сильно обжигает кожу!