

Реакции обмена

Реакции обмена

- ▣ Реакции обмена – это реакции, в которых два сложных вещества обмениваются своими составными частями



Реакции обмена

Какие «вещества» участвовали в ЭТИХ

«реакциях»?

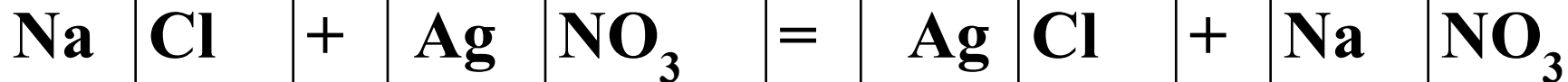
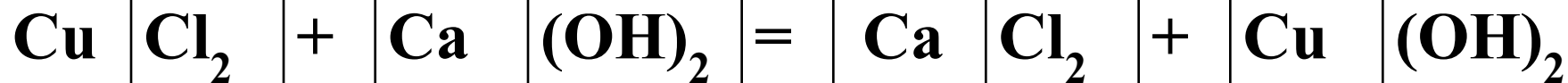


Реакции обмена

Cu	Cu	Ca	Ca	Na	Na	Cl	Cl
Cl₂	Cl₂	NO₃	NO₃	(OH)₂	(OH)₂		
+	+	+	+	=	=	Ag	Ag

Задание: составить два «настоящих» уравнения реакций обмена из карточек с химическими формулами.

Реакции обмена



Проверяем



Реакции обмена



Для каждого из веществ, участвующих в реакции, указать класс веществ и все возможные названия

- **HCl** – кислота, соляная или хлороводородная.
- **NaOH** – основание, щёлочь, едкий натр или гидроксид натрия.
- **NaCl** – соль, хлорид натрия, поваренная соль.
- **H₂O** или **HОН** – оксид, оксид водорода, вода.

Реакция нейтрализации

Основание + Кислота \rightarrow Соль + H₂O



Реакции обмена

Обмен возможен также между

двумя солями – в продукте осадок:



щелочью и солью - в продукте осадок или газ:



кислотой и солью - в продукте осадок или газ:



Реакции обмена

□ Закончите уравнения реакций:

