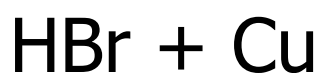
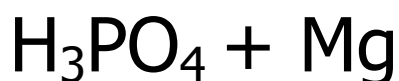
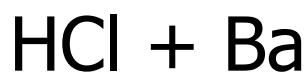


1 Кислота + металл.

Кислота (кроме азотной и КОНЦ. серной)	+ металл (в ряду активности ЛЕВЕЕ ВОДОРОДА)	→ H₂↑	+ соль (с <u>мин.</u> <u>степенью</u> <u>окисления</u> металла)
--	--	-------------------------	--

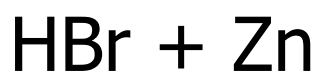
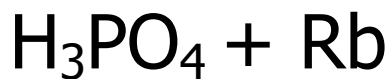
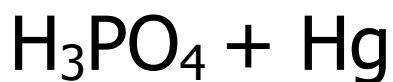
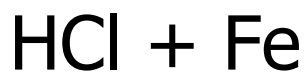
Ряд активности металлов:

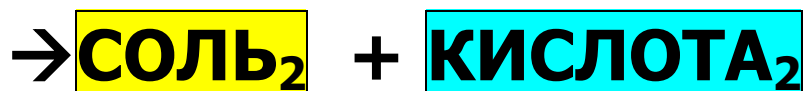
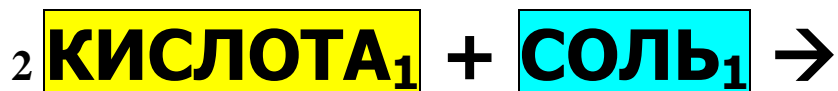
Li, Rb, K, Ba, Sr, Ca, Na, Mg, Al, Mn, Zn, Cr, Fe, Cd, Co, Ni, Sn, Pb, **H**, Sb, Bi, Cu, Hg, Ag, Pd, Pt, Au



Ряд активности металлов:

Li, Rb, K, Ba, Sr, Ca, Na, Mg, Al, Mn, Zn, Cr, Fe, Cd, Co, Ni, Sn, Pb, **H**, Sb, Bi, Cu, Hg, Ag, Pd, Pt, Au

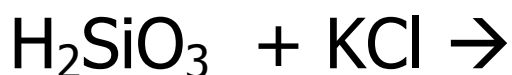
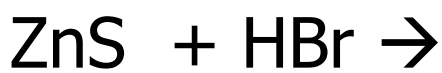
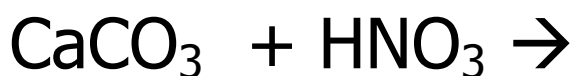
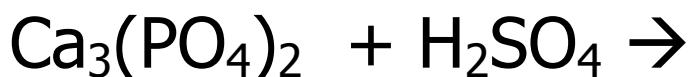
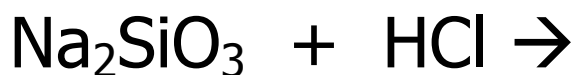
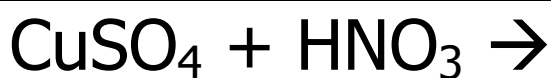
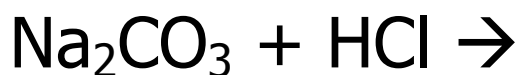


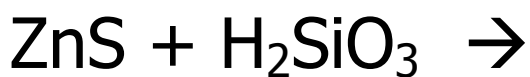
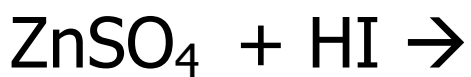
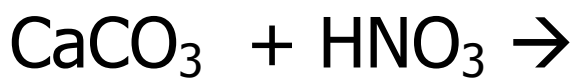
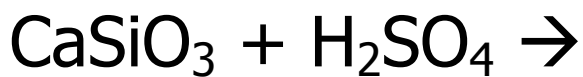
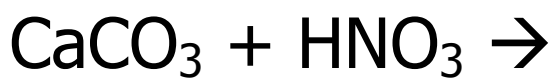
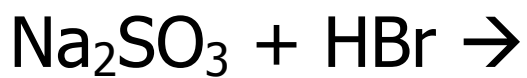


1) НЕРАСТВОРИМАЯ соль + БОЛЕЕ СИЛЬНАЯ кислота!

2) если и соль, и кислота растворимы, то должен выделиться ОСАДОК, ГАЗ, более слабая кислота!

Примерный ряд кислот по их силе

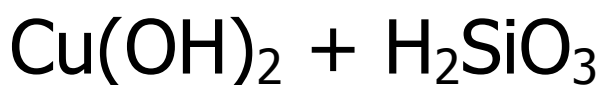
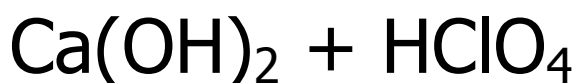
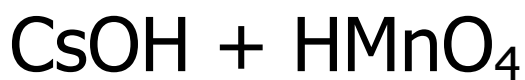
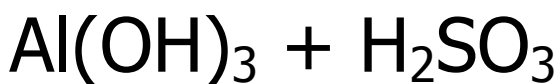
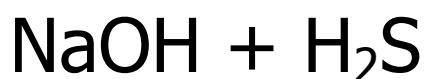
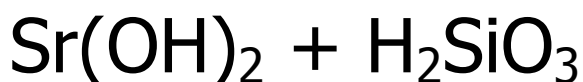
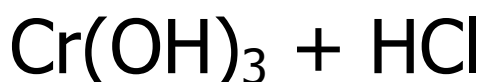
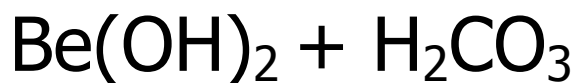
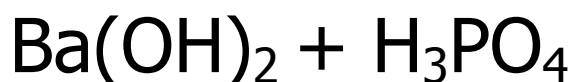




3 **Кислота** + **основание** = **соль** + **вода**

1) ЩЕЛОЧЬ + любая кислота

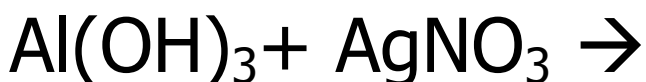
2) НЕРАСТВОРИМОЕ основание (или амфотерный гидроксид) + СИЛЬНАЯ кислота

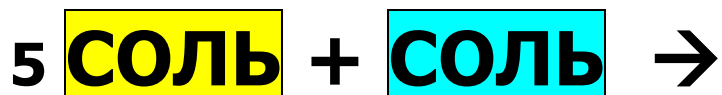


4 **СОЛЬ** + **ОСНОВАНИЕ** →

1) Исходные вещества должны быть РАСТВОРИМЫ!

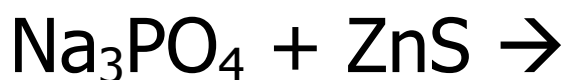
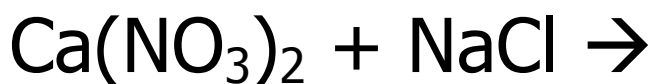
2) В продуктах должен быть осадок, газ или вода!





1) Исходные соли должны быть РАСТВОРИМЫ!

2) В продуктах должен быть осадок или газ!



6 **Металл** + **соль** →

→ **ВСЕГДА:** металл должен быть **активнее**, чем металл в составе соли (**левее в ряду!**)

→ **в растворе:** соль должна быть **РАСТВОРИМАЯ**, металл не должен реагировать с водой!

→ **в расплаве:** соль не должна разлагаться при нагревании!

