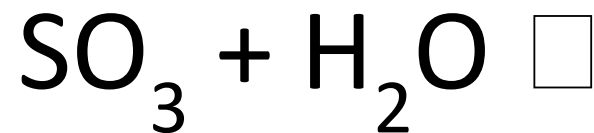
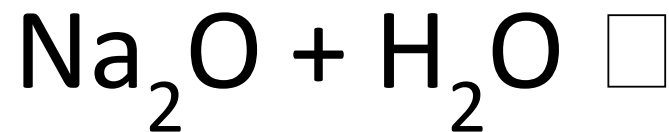
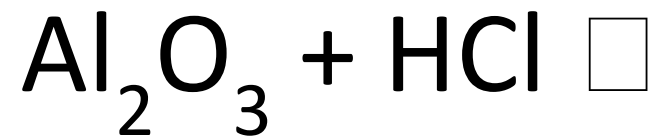
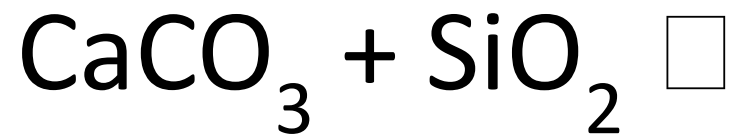




Урок 8 класса.

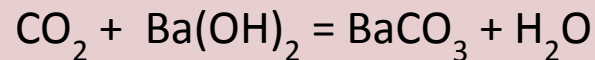
**Химические свойства оксидов**





## Кислотные оксиды

1. Кислотные оксиды взаимодействуют с **растворимыми основаниями**, получаются соль и вода:

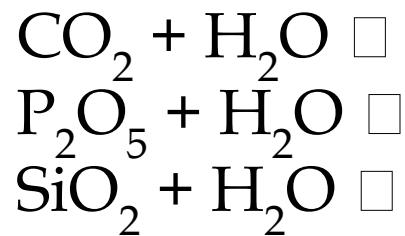


Не растворимо



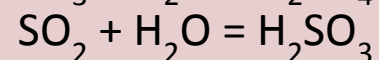
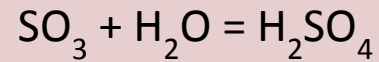
Не кислотный оксид





## Кислотные оксиды

2. Большинство кислотных оксидов взаимодействуют с **водой** с образованием кислоты:

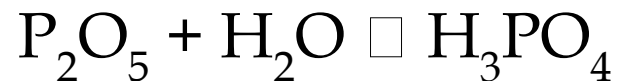
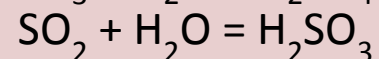
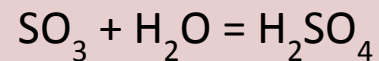


(H)						H Hydrogenium Водород	He Helium Гелий	Символ элемента Относительная атомная масса Порядковый номер Ar Argon Аргон Название элемента Распределение электронов на энергетических уровнях	
Li Lithium Литий	Be Beryllium Бериллий	B Borum Бор	C Carboneum Углерод	N Nitrogenium Азот	O Oxygenium Кислород	F Fluorium Фтор	Ne Neon Неон	Ar Argon Аргон	
Na Natrium Натрий	Mg Magnesium Магний	Al Aluminium Алюминий	Si Silicium Кремний	P Phosphorus Фосфор	S Sulfur Сера	Cl Chlorium Хлор	Ar Argon Аргон		
K Kalium Калий	Ca Calcium Кальций	Sc Scandium Скандий	Ti Titanium Титан	V Vanadium Ванадий	Cr Chromium Хром	Mn Manganum Марганец	Fe Ferrum Железо	Co Cobaltum Кобальт	Ni Niccolum Никель
Cu Cuprum Медь	Zn Zincum Цинк	Ga Gallium Галлий	Ge Germanium Германий	As Arsenicum Мышьяк	Se Selenium Селен	Br Bromum Бром	Kr Krypton Криптон		
Rb Rubidium Рубидий	Sr Strontium Стронций	Y Yttrium Иттрий	Zr Zirconium Цирконий	Nb Niobium Ниобий	Mo Molybdaenum Молибден	Tc Technetium Технеций	Ru Ruthenium Рутений	Rh Rhodium Родий	Pd Palladium Палладий
Ag Argentum Серебро	Cd Cadmium Кадмий	In Indium Индий	Sn Stannum Олово	Sb Sibium Сурьма	Te Tellurium Теллур	I Iodium Иод	Xe Xenon Ксенон		
Cs Cesium Цезий	Ba Barium Барий	La* Lanthanum Лантан	Hf Hafnium Гафний	Ta Tantalum Тантал	W Wolframium Вольфрам	Re Rhenium Рений	Os Osmium Осмий	Ir Iridium Иридий	Pt Platinum Платина
Au Aurum Золото	Hg Hydrargyrum Ртуть	Tl Thallium Таллий	Pb Plumbum Свинец	Bi Bismuthum Висмут	Po Polonium Полоний	At Astatium Астат	Rn Radon Радон		
Fr Francium Франций	Ra Radium Радий	Ac** Actinium Актиний	Rf Rutherfordium Фезерфордий	Db Dubnium Дубний	Sg Seaborgium Сиборгий	Bh Bohrium Борий	Hs Hassium Хассий	Mt Meitnerium Мейтнерий	
R <sub>2</sub> O	RO	R <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	RO <sub>2</sub>	R <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	RO <sub>3</sub>	R <sub>2</sub> O <sub>7</sub>		RO <sub>4</sub>	
			RH <sub>4</sub>	RH <sub>3</sub>	RH <sub>2</sub>	RH			



## Кислотные оксиды

2. Большинство кислотных оксидов взаимодействуют с **водой** с образованием кислоты:

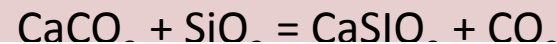




Составит три уравнения  
реакций:

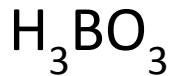
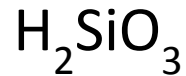
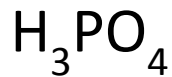
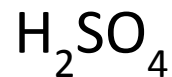
### Кислотные оксиды

3. Менее летучие кислотные оксиды  
**вытесняют более летучие** из их  
солей:



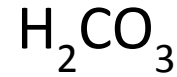
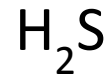
Нелетучие

кислоты:



Летучие

кислоты:





Напишите уравнения реакций, подходящих для схемы:

