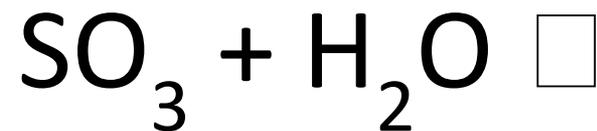
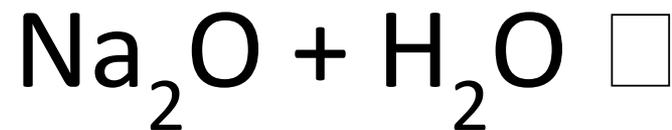
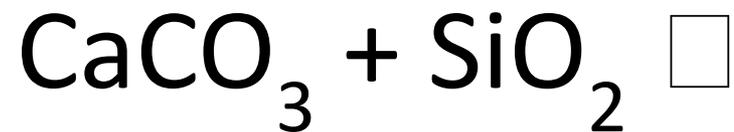




Урок 8 класса.

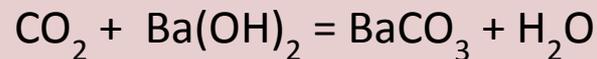
**Химические свойства оксидов**





## Кислотные оксиды

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



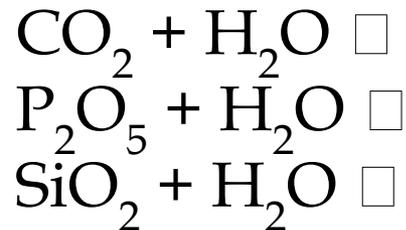
Не растворимо



Не кислотный оксид

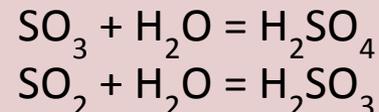


# Химические свойства оксидов



## Кислотные оксиды

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

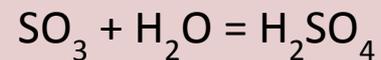


(H)										Символ элемента											
										1	2									Относительная атомная масса	Порядковый номер
										H	He									Ar	Ar
										Hydrogenium	Helium									Argon	Argon
										Водород	Гелий									39.948	18
										3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	Название элемента	Распределение электронов на энергетических уровнях
										Li	Be	B	C	N	O	F	Ne				
										Lithium	Beryllium	Boron	Carbonum	Nitrogenium	Oxygenium	Fluorium	Neon				
										Литий	Бериллий	Бор	Углерод	Азот	Кислород	Фтор	Неон				
										11	12	13	14	15	16	17	18	19	20		
										Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar				
										Natrium	Magnesium	Aluminium	Silicium	Phosphorus	Sulfur	Chlorium	Argon				
										Натрий	Магний	Алюминий	Кремний	Фосфор	Сера	Хлор	Аргон				
										19	20	21	22	23	24	25	26	27	28		
										K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni		
										Potassium	Calcium	Scandium	Titanium	Vanadium	Chromium	Manganese	Iron	Cobaltum	Nickelium		
										Калий	Кальций	Скандий	Титан	Ванадий	Хром	Марганец	Железо	Кобальт	Никель		
										29	30	31	32	33	34	35	36	37	38		
										Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr				
										Cuprum	Zincum	Gallium	Germanium	Arsenicum	Selenium	Bromum	Krypton				
										Медь	Цинк	Галлий	Германий	Мышьяк	Селен	Бром	Криптон				
										37	38	39	40	41	42	43	44	45	46		
										Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd		
										Rubidium	Strontium	Yttrium	Zirconium	Niobium	Molybdaenum	Technetium	Ruthenium	Rhodium	Palladium		
										87	48	49	50	51	52	53	54	55	56		
										Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe				
										Argentum	Cadmium	Indium	Stannum	Sbium	Tellurium	Iodum	Xenon				
										Серебро	Кадмий	Индий	Олово	Сурьма	Теллур	Иод	Ксенон				
										55	56	57	72	73	74	75	76	77	78		
										Cs	Ba	La*	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt		
										Cesium	Barium	Lanthanum	Hafnium	Tantalum	Wolframium	Rhenium	Osmium	Iridium	Platinum		
										Цезий	Барий	Лантан	Гафний	Тантал	Вольфрам	Рений	Осмиум	Иридий	Платина		
										79	80	81	82	83	84	85	86	87	88		
										Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn				
										Aurum	Hydrargyrum	Thallium	Plumbum	Bismuthum	Polonium	Astatium	Radon				
										Золото	Ртуть	Таллий	Свинец	Висмут	Полоний	Астат	Радон				
										87	88	89	104	105	106	107	108	109	110		
										Fr	Ra	Ac**	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt			
										Francium	Radium	Actinium	Rutherfordium	Dubnium	Seaborgium	Bohrium	Hassium	Mtnerium			
										Франций	Радий	Актиний	Резерфордий	Дубний	Сиборгий	Борий	Хассий	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:



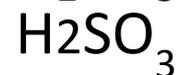
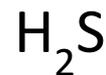
Нелетучие

кислоты:



Летучие

кислоты:





Напишите уравнения реакций, подходящих для схемы:

