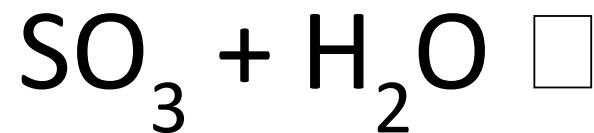
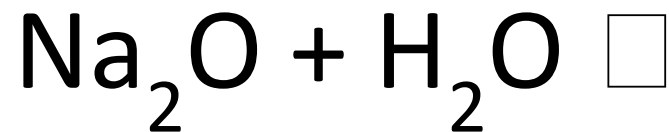
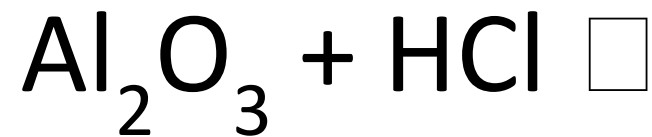
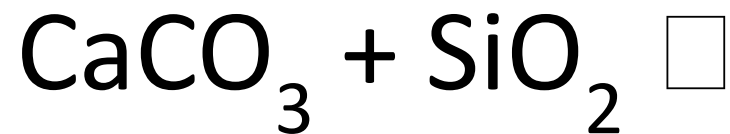




Урок 8 класса.

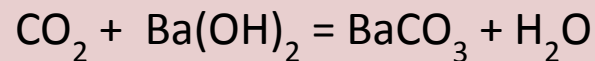
Химические свойства оксидов





Кислотные оксиды

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



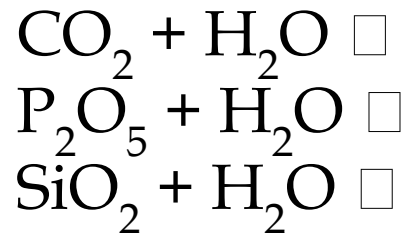
Не растворимо



Не кислотный оксид

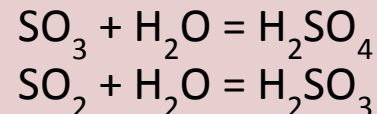


Химические свойства оксидов



Кислотные оксиды

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

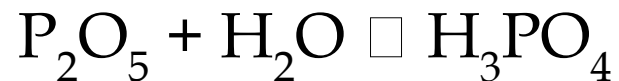
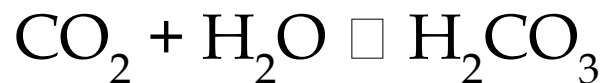
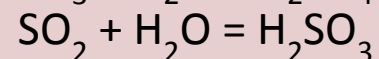
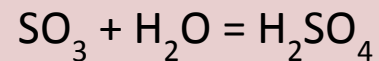


(H)										Символ элемента Относительная атомная масса Порядковый номер Название элемента Распределение электронов на энергетических уровнях																																	
1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36								
H Водород	He Гелий	Li Литий	Be Бериллий	B Бор	C Углерод	N Азот	O Кислород	F Фтор	Ne Неон	Na Натрий	Mg Магний	Al Алюминий	Si Кремний	P Фосфор	S Сера	Cl Хлор	Ar Аргон	K Калий	Ca Кальций	Sc Скандий	Ti Титан	V Ванадий	Cr Хром	Mn Марганец	Fe Железо	Co Кобальт	Ni Никель																
37	38	39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54	55	56	57	58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71	72	73	74	75	76	77	78	79	80
Rb Рубидий	Sr Стронций	Y Иттрий	Zr Цирконий	Nb Ниобий	Mo Молибден	Tc Технеций	Ru Рутений	Rh Родий	Pd Палладий	Cs Цезий	Ba Барий	La* Лантан	Hf Гафний	Ta Тантал	W Вольфрам	Re Рений	Os Осмиум	Ir Иридий	Pt Платина																								
87	88	89	90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102	103	104	105	106	107	108	109	110																				
Fr Франций	Ra Радий	Ac** Актиний	Rf Резерфордий	Db Дубний	Sg Сиборгий	Bh Борий	Hs Хассий	Mt Мейтнерий																																			
R ₂ O	RO	R ₂ O ₃	RO ₂	R ₂ O ₅	RO ₃	R ₂ O ₇	RO ₄																																				
			RH ₄	RH ₃	RH ₂	RH																																					



Кислотные оксиды

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

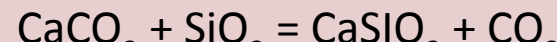




Составит три уравнения
реакций:

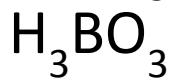
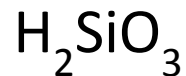
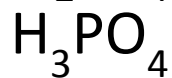
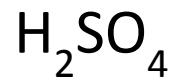
Кислотные оксиды

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



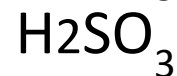
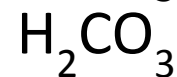
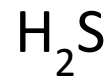
Нелетучие

кислоты:



Летучие

кислоты:





Напишите уравнения реакций, подходящих для схемы:

