

8 класс_урок 52	Гидроксиды (основания). Фамилия	имя	класс 8 «_»
1.	Выпишите отдельно химические формулы оснований. NaOH, AlCl ₃ , Ca(OH) ₂ , K ₂ O, H ₂ SO ₄ , Fe(OH) ₃ , SO ₃ , P ₂ O ₅ , HNO ₃ , CaO, NOH, CO, Al(OH) ₃ .		
2.	Даны вещества: CaO, NaOH, CO ₂ , H ₂ SO ₃ , CaCl ₂ , FeCl ₃ , Zn(OH) ₂ , N ₂ O ₅ , Al ₂ O ₃ , Ca(OH) ₂ , CO ₂ , N ₂ O, FeO, SO ₃ , Na ₂ SO ₄ , ZnO, CaCO ₃ , Mn ₂ O ₇ , CuO, KOH, CO, Fe(OH) ₃ . Выберите из перечня основания, дайте им названия.		

3.	Определите валентность металла по формуле гидроксида, какому основному оксиду он соответствует, напишите его формулу.		
Mn(OH) ₂ → II	MnO	Оксид марганца (II)	AgOH
Cr(OH) ₃		Оксид	Al(OH) ₃
Ba(OH) ₂		Оксид	Cu(OH) ₂
KOH		Оксид	Fe(OH) ₃

8 класс_урок 52	Гидроксиды (основания). Фамилия	имя	класс 8 «_»	
1.	Распределите основания на две группы: Cr(OH) ₃ , Ba(OH) ₂ , AgOH, Cu(OH) ₂ , Fe(OH) ₃ , Fe(OH) ₂ , KOH, Zn(OH) ₂ , Ca(OH) ₂ , NaOH			
Растворимые в воде		Таблица растворимости	Нерастворимые	
I	II		III	
2.	Валентность элемента металла в соединении равна:			
1	2	3	4	гидроксид железа (III) Пример: Fe(OH) ₃
1	2	3	4	гидроксид железа (II)
1	2	3	4	гидроксид хрома (III)
1	2	3	4	гидроксид кальция
1	2	3	4	гидроксид лития
3.	Гидроксид меди (II) не взаимодействует:			
С серной кислотой;		С соляной кислотой;		
С кремниевой кислотой;		С азотной кислотой.		
4.	Установите соответствие между названиями веществ и их формулами.			
Название вещества:		Формула вещества:		
1. Гидроксид меди (II);		А) Fe(OH) ₃ ;		
2. Гидроксид железа (III);		Б) CuOH;		
3. Гидроксид меди (I);		В) Fe(OH) ₂ ;		
4. Гидроксид железа (II);		Г) Cu(OH) ₂ .		