

ЗАНЯТИЕ №2 «ОСНОВНЫЕ КЛАССЫ НЕОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ»

1. Чем химический элемент отличается от простого вещества? _____

2. Опишите свойства химических элементов и простых веществ на примере кислорода и серы

	Свойства простого вещества	Свойства химического элемента
Кислород		
Сера		

3. Что такое оксиды? (дайте определение) _____

4. Металлы образуют _____ оксиды и _____ оксиды, а неметаллы _____ оксиды и _____ оксиды.

5. Заполните таблицу «Классы оксидов», приведя в качестве примера по три формулы каждого класса оксидов.

Основные оксиды	Кислотные оксиды	Амфотерные оксиды	Несолеобразующие оксиды

6. Заполните таблицу «Оксиды и гидроксиды металлов»

Оксид		Гидроксид	
Формула	Название	Формула	Название
Na_2O			
	оксид кальция		

		Al(OH)_3	
			гидроксид лития

7. Заполните таблицу «Оксиды неметаллов и кислоты»

Оксид		Кислота	
SiO_2			
	оксид серы (IV)		
		H_2SO_4	
			кремниевая кислота
P_2O_5			
	оксид фосфора (III)		
		H_2CO_3	
			азотная кислота
N_2O_3			
	оксид азота (IV)		

8. Приведите два уравнения реакции металлов с неметаллами

9. Приведите два уравнения реакции основного оксида с кислотным

10. Рассчитайте массовую долю кислорода в оксиде алюминия _____