

ЗАЧЕТНАЯ РАБОТА ПО ХИМИИ

9 КЛАСС

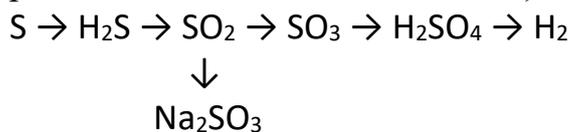
2 ПОЛУГОДИЕ

Задание 1. Повторить строение Периодической системы химических элементов и дать характеристику по плану элементам: **сера и бром**

План характеристики элемента

- 1) положение в ПСХЭ
 - a) порядковый номер
 - b) период
 - c) группа
 - d) подгруппа
- 2) строение атома
 - a) число протонов, электронов, нейтронов
 - b) число энергетических уровней
 - c) число электронов на последнем уровне
 - d) схема атома
 - e) электронная формула
 - f) схема энергетических уровней
 - g) степень окисления (высшая, низшая)
- 3) характер простого вещества
- 4) оксид, его характер, свойства
- 5) гидроксид, его характер
- 6) генетический ряд

Задание 2. Составить уравнения реакций, указать тип каждой реакции (соединения, разложения, замещения, обмена):



Задание 3. Напишите особенности строения атомов неметаллов и перечислите основные физические свойства неметаллов

Задание 4. Выберите один вариант и выполните задание по плану:

План

1. Составьте уравнение химической реакции в молекулярном виде
2. Напишите полное ионное уравнение
3. Составьте сокращенное ионное уравнение
4. Вычислите число ионов(N), которые останутся в растворе

Вариант	Раствор - 1		Раствор - 2	
	Название вещества	Кол-во вещества (моль)	Название вещества	Кол-во вещества (моль)
1	Хлорид алюминия	0,1	Гидроксид натрия	0,3
2	Нитрат серебра	0,4	Хлорид кальция	0,2
3	Соляная кислота	0,03	Силикат натрия	0,015
4	Хлорид натрия	0,5	Нитрат серебра	0,4
5	Гидроксид натрия	0,23	Соляная кислота	0,23
6	Сульфат меди	0,1	Нитрат бария	0,15
7	Хлорид цинка	0,02	Гидроксид калия	0,045
8	Азотная кислота	0,15	Гидроксид кальция	0,3
9	Сульфат алюминия	0,3	Гидроксид лития	1,8
10	Сульфат меди(II)	0,11	Хлорид бария	0,11