

КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА №1_Вариант 3

Фамилия, имя, отчество _____ Группа _____

1. Строение атома. Нарисуйте модель атома и подпишите все частицы в нем.

2. Электрон – это частица атома, опишите его:

Заряд -

масса-

место в атоме -

количество =

3. Относительная атомная масса -

Рассчитайте M_r для молекул: H_2SO_3 , $Ca(OH)_2$, $ZnCl_2$, Al_2O_3 , BH_3

4. Периодический закон.

5. Заполните таблицу.

Элемент	C	As	Mn	Zn	Na	Co
Количество протонов (p^+)						
Количество электронов (e^-)						
Количество нейтронов (n^0)						
Массовое число (A)						
Период						
Группа						
Электронная формула атома						
Количество электронных уровней						
Количество e^- на внешнем слое						

6. Сравните свойства для элементов, используя Периодический закон:

Поставьте знак : < (меньше), = (равно), > (больше)

Свойство	Кислород	знак	хлор
<i>Пример:</i> <i>номер элемента</i>	Si (номер 14)	< (14<16)	S (номер 16)
Радиус атома	Si		S
Электроотрицательность	Si		S
Металлические свойства	Si		S
Неметаллические свойства	Si		S
Восстановительные свойства	Si		S
Окислительные свойства	Si		S
Количество электронов на последнем слое	Si		S
Количество электронных уровней	Si		S
Количество электронных подуровней	Si		S