

КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА №1_Вариант 2

Фамилия, имя _____ Группа _____

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

2. Нейтрон – это частица атома, опишите его:

Заряд -

место в атоме -

количество =

3. Относительная атомная масса -

Рассчитайте M_r для молекул: H_3PO_4 , $Al(OH)_3$, $NaCl$, SO_3 , CH_4

4. Периодический закон.

5. Заполните таблицу.

Элемент	Fe	K	Al	Mg	Cl	O
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>	Na (номер 11)	< (11<16)	S (номер 16)
Радиус атома	Na		S
Электроотрицательность	Na		S
Металлические свойства	Na		S
Неметаллические свойства	Na		S
Восстановительные свойства	Na		S
Окислительные свойства	Na		S
Количество электронов на последнем слое	Na		S
Количество электронных уровней	Na		S
Количество электронных подуровней	Na		S