

КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА №1_Вариант 1

Фамилия, имя _____ Группа _____

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

2. Протон – это частица атома, опишите его:

Заряд -

место (где?) в атоме -

количество (сколько?)=

3. Относительная атомная масса -

Рассчитайте M_r для молекул: HNO_3 , Ba(OH)_2 , AlCl_3 , CrO_3 , NH_3

4. Периодический закон.

5. Заполните таблицу.

Элемент	Ca	N	I	Ag	Ar	Si
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>	O (номер 8)	< (8 < 17)	Cl (номер 17)
Радиус атома	O		Cl
Электроотрицательность	O		Cl
Металлические свойства	O		Cl
Неметаллические свойства	O		Cl
Восстановительные свойства	O		Cl
Окислительные свойства	O		Cl
Количество электронов на последнем слое	O		Cl
Количество электронных уровней	O		Cl
Количество электронных подуровней	O		Cl

