

# *Контрольный тест*



# АТОМЫ ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ

*1 вариант*

Подготовила учитель: Кулакова Ирина Владимировна

*Вопрос 1*

Сложное вещество – это:

- 1) Óãëâêèñëúé ãàç      3) Âîäîðîä
- 2) Ìåüü      4) Àëþìèéèé

Выберите правильный вариант ответа

*Вопрос 2*

Относительная молекулярная масса  
наибольшая у вещества с формулой:



Выберите правильный вариант ответа

**Вопрос 3**

Элемент третьего периода главной подгруппы II группы Периодической системы химических элементов Д.И. Менделеева – это:

1) Àëřìèíèé

3) Ìàãíèé

2) Áãðèëëèé

4) Ñãðà

**Выберите правильный вариант ответа**

## Вопрос 4

Атом химического элемента, электронная оболочка которого содержит 16 электронов:

1)  $\hat{E}\tilde{e}\tilde{n}\tilde{e}\hat{i}\delta\hat{i}\ddot{a}$

3)  $\tilde{O}\tilde{e}\hat{i}\delta$

2)  $\tilde{N}\hat{a}\delta\hat{a}$

4)  $\acute{A}\delta\hat{i}\hat{i}$

Выберите правильный вариант ответа



**Вопрос 5**

Два электронных слоя (энергетических уровня) имеет атом:

1)  $\text{Ar}$

3)  $\text{Ca}$

2)  $\text{Ne}$

4)  $\text{Mg}$

**Выберите правильный вариант ответа**

**Вопрос 6**

Пара химических элементов, имеющих на внешнем уровне по 4 электрона:

1) P è C

3) C è Si

2) Si è Ca

4) As è N

**Выберите правильный вариант ответа**

## Вопрос 7

Информацию о числе электронов на внешнем энергетическом уровне атома элемента главной подгруппы дает:

1)  $Z$  и  $n$

3)  $Z$  и  $n$

2)  $Z$  и  $d$

4)  $Z$  и  $d$

Выберите правильный вариант ответа



## Вопрос 8

### Соотнесите.

Знак элемента:

1. N 2. Al 3. Na 4. Cu

Название элемента:

А. Азот Б. Алюминий В. Железо Г. Медь Д. Натрий Е. Неон

1) 1À, 2Á, 3Ä, 4Ã

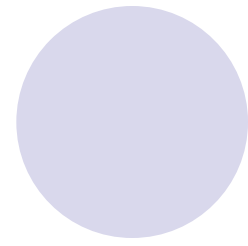
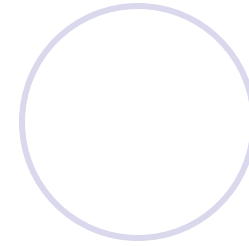
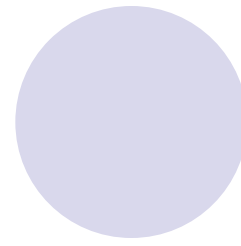
3) 1À, 2Ã, 3Å, 4Ä

2) 1Á, 2Ã, 3Â, 4Å

4) 1Å, 2Ä, 3À, 4Á

Выберите правильный вариант ответа

**Ваш результат**



**Количество верных ответов:**

**Ваша оценка:**