Контрольный тест



1 вариант

Подготовила учитель: Кулакова Ирина Владимировна

Сложное вещество – это:

1) Óãëåêèñëûé ãàç 3) Âîäîðîä

2) Ìåäü 4) Àëþìèíèé

Относительная молекулярная масса наибольшая у вещества с формулой:

1) H₂S

3) K₂S

2) SO₂

4)H₂O

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

1) Àëbìèíèé

3) Ìàãíèé

2) Áåðèëëèé

4) Ñåðà

<u>Атом химического элемента, электронная оболочка</u> которого содержит 16 электронов:

1) Êèñëîðîä

3) Õëîð

2) Ñåðà

4) Áðîì

<u>Два электронных слоя (энергетических уровня) имеет атом:</u>

1) Áîðà

3) Ìàãíèÿ

2) Êàëèÿ

4) Çîëîòà

<u>Пара химических элементов, имеющих на внешнем</u> <u>уровне по 4 электрона:</u>

1) PèC

3) Cè Si

2) Si è Ca

4) As è N

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

1) Íîìåð ïåðèîäà

3) Ïîðÿäêîâûé íîìåð

2) Íîìåð ãðóïïû

4) Îòíîñèòåëü íàÿ àòîìíàÿ làññà

Соотнесите.

Знак элемента:

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

Название элемента:

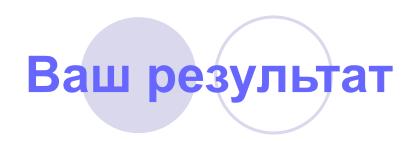
А. Азот Б. Алюминий В. Железо Г. Медь Д. Натрий Е. Неон

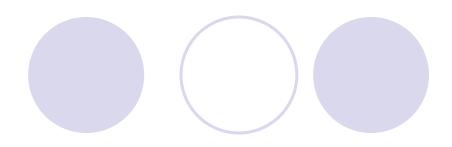
1) 1À, 2Á, 3Ä, 4Ã

3) $1\dot{A}, 2\tilde{A}, 3\dot{A}, 4\ddot{A}$

2) $1\text{\AA}, 2\tilde{\text{A}}, 3\hat{\text{A}}, 4\hat{\text{A}}$

4) 1Å,2Ä,3À,4Á





Количество верных ответов:

Ваша оценка: