8 кл

30.04.20

Тема: Повторение и обобщение по теме «Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева»

1. *Выполните тест, согласно расписанию уроков прислать ответы с* ***1025-1055.!!!!!!!***

***Вариат1-Наташа, Алина, Лена, Соня, Иван, Дима, Олеся, остальные - 2***

**Вариант 1.**

1. Чем определяется место химического элемента в периодической системе?

1) массой атома.

2) количеством электронов на внешнем энергетическом уровне атома

3) количеством нейтронов в ядре атома

4) зарядом ядра атома

2. Для элементов главных подгрупп число электронов во внешнем слое равно:

1) номеру группы

2) номеру периода

3) заряду ядра атома

4) числу нейтронов

3. Какое число электронов содержится в атоме азота:

1)7

2) 8

3) 12

4) 14

4. В атоме натрия распределение электронов по электронным слоям соответствует ряду чисел:

1) 2; 6; 3

2) 2; 8; 1

3) 2; 8; 2; 1

4) 1; 8; 2

5. В каком ряду химические элементы расположены в порядке возрастания их атомных радиусов?

1) N, P, As

2) Na, Mg, K

3) B, Si, N

4) N, B, C

6. В каком ряду химические элементы в порядке ослабления их неметаллических свойств?

1) Be→ B → C

2) Ga → Al → B

3) Cl → Br → I

4) S → Cl → Ar

7. В ряду оксидов Na2O→MgO→SO2 свойства изменяются от:

1) кислотных к амфотерным

2) основных к кислотным

3) амфотерных к основным

4) кислотных к основным

8. Высший оксид состава Э2О3  образуют все элементы:

1) VA группы

2) IV периода

3) II периода

4) IIIA группы

**Вариант 2**

1. Заряд ядра атома равен числу:

1) электронов во внешнем электронном слое

2) нейтронов

3) энергетических уровней

4) протонов

2. Число протонов в атоме равно:

1) относительной атомной массе

2) числу нейтронов

3) числу электронов

4) числу заполненных электронных слоев

3. В атоме фосфора число электронных слоев равно:

1) 3

2) 5

3) 2

4) 4

4. Схема распределения электронов по электронным слоям 2; 8; 7; соответствует атому:

1) фтора

2) кислорода

3) хлора

4) серы

5. В каком ряду химические элементы расположены в порядке уменьшения их атомных радиусов?

1) B, N, P

2) Br, Cl, F

3) O, S, Se

4) Cl, S, P

6. Изменение свойств от металлических к неметаллическим происходит в ряду:

1) C → B → Li

2) Ba → Mg → Ca

3) P → Si → Al

4) Mg→ Al → Si

7. В ряду гидроксидов Al(OH)3→Mg(OH)2→NaOHсвойства гидроксидов изменяются от:

1) основных к кислотным

2) амфотерных к кислотным

3) амфотерных к основным

4) кислотных к амфотерных

8. Элемент образует летучее водородное соединение RH . Формула его высшего оксида:

1) R2O7

2) RO2

3) R2O5

4) RO3

**2.Д.З. Повторите П.49-54**

**Возникнут вопросы, звоните 8 9300893643!**

Ответы пришлите в электронный дневник или на почту [nad-ryadnova@yandex.ru](mailto:nad-ryadnova@yandex.ru)