

ТЕСТ  
ПЕРИОДИЧЕСКАЯ  
СИСТЕМА  
ХИМИЧЕСКИХ  
ЭЛЕМЕНТОВ  
ГРУППЫ И ПОДГРУППЫ  
(обобщение) **Д.И.МЕНДЕЛЕЕВА**

---

УЧИТЕЛЬ: Макаркина М.

1. В группе, в главной подгруппе, сверху вниз:
  - а) заряд ядра уменьшается
  - б) число валентных электронов не меняется
  - в) относительная атомная масса не меняется
  - г) число электронных слоев уменьшается
2. Оба элемента находятся в главных подгруппах:
  - а) Са и К
  - б) Мп и Сг
  - в) Сl и Мп
  - г) Си и К
3. В группе, в главной подгруппе, сверху вниз:
  - а) строение внешнего электронного уровня не меняется
  - б) кислотные свойства высшего гидроксида ослабевают
  - в) формула высшего оксида не меняется
  - г) основные свойства высшего гидроксида ослабевают
4. Число электронов на внешнем уровне для элементов главных подгрупп равно:
  - а) порядковому номеру элемента
  - б) номеру периода

5. В группе, в главной подгруппе, сверху вниз:

- а) валентность в летучем водородном соединении не меняется
- б) валентность в высшем оксиде увеличивается
- в) неметаллические свойства простых веществ усиливаются
- г) металлические свойства простых веществ ослабевают

6. Побочные подгруппы включают элементы:

- а) только больших периодов      б) только малых периодов
- в) малых и больших периодов      г) все элементы

периодической

системы

7. Заряд ядра атома численно равен:

- а) номеру группы      б) номеру периода
- в) порядковому номеру элемента
- г) относительной атомной массе элемента

8. Высшая валентность элементов в соединениях с кислородом,

как правило, численно равна:

- а) номеру группы      б) порядковому номеру элемента

9. Число электронных слоев а томе элемента равно:  
а) порядковому номеру элемента б) номеру периода  
в) относительной атомной массе элемента г) номеру группы

10. В группе, в главной подгруппе, сверху вниз:  
а) заряд ядра атома увеличивается  
б) число валентных электронов увеличивается  
в) относительная атомная масса уменьшается  
г) число валентных электронов увеличивается

11. В группе, в главной подгруппе, сверху вниз:  
а) валентность в летучем водородном соединении уменьшается  
б) валентность в высшем оксиде меняется  
в) неметаллические свойства простых веществ усиливаются  
г) металлические свойства простых веществ усиливаются

ОТВЕТЫ: 1 - б 2 - а 3 - а 4 - г 5 - а  
6 - а 7 - в 8 - а 9 - б 10 - а 11 - г

КРИТЕРИИ ОЦЕНОК: 5: 10-11 4: 8-9 3:  
6-7

Используемая литература:

1. Тесты по химии. К учебнику Е.Е.Минченкова, Л.С.Зазнобиной, Т.В.Смирновой. «Химия 8 класс»

М.А.Рябов