Тема «Галогены»

1. Электронная формула у элементов VII главной подгруппы:

1) ...ns2 np5      2) ...ns2np4       3)...ns2np3     4) ...ns2np2

2.  В ряду    F --     CI   --    Br  ---   J   неметаллические свойства:

1) увеличиваются    2)  уменьшается 3) не изменяются

3. Наиболее характерная степень окисления для галогенов:

1) +2     2)   +5    3) +7    4)   -1

4. Это твердое кристаллическое вещество темно-коричневого цвета, легко возгоняется с образованием фиолетовых паров:

1) бром    2) фтор   3) йод    4) хлор   5) астат

5. Реактивом на ион хлора Cl- является ион:

 1)Ag+     2)Bа2+     3)NH4+    4)H+

6. Хлор в промышленности получают по уравнению:

1) 2NaCl = 2Na + Cl2   2) 2KCl + F2= 2KF + Cl2    3) 2HCl = Cl2 + H2

4  )из воздуха

7.Хлор вступает в реакцию  с :

  1) углекислым газом   2) железом   3) оксидом серы (VI)    4) азотом

8. Бром вступает в реакцию :

  1) хлоридом калия    2) нитратом калия    3)  йодидом  калия    4) сульфатом бария

9.Какое из перечисленных веществ взаимодействует с хлором, но не с бромом:

1) хлорид магния   2) железо   3) йодид магния   4) бромид магния

10. В ряду  HF  --    HCI  --      HBr   --    HJ  сила кислот

 1) уменьшается     2)   увеличивается 3) не изменяется 4) сначала уменьшается, потом увеличивается

11 В лаборатории хлор обычно получают   окислением:

1) NaCI    2) HCI      3) KCIO3    4) AgCI

12. Оба вещества – водород и хлор – взаимодействуют с:

  1) водой   2) аммиаком     3) кальцием    4) гидроксидом  кальция

13. Осуществите превращения::   HBr    --      NaBr    --       Br2    --   ВаBr2

14. В молекулах галогенов присутствует:

1) ковалетная полярная связь
2) ковалентная неполярная связь
 3)ионная связь
 4)металлическая

15. Выбери верное утверждение о галогенах:

А) фтор в химических реакциях выступает только в роли окислителя

В) все галогены в соединениях имеют степень окисления -1

1) верное только А

2) верно только В

3) верны оба суждения