

1. Для реакции $FeO + C \leftrightarrow Fe + CO - Q$ правильное утверждение
 - А) гомогенная реакция
 - В) экзотермическая реакция
 - С) протекает очень быстро
 - Д) реакция второго порядка
 - Е) гетерогенная реакция
 - Ф) реакция нулевого порядка
 - Г) реакция первого порядка
2. К водорастворимым относятся витамины
 - А) тиамин
 - В) ретинол
 - С) рибофлавин
 - Д) токоферол
 - Е) аскорбиновая кислота
 - Ф) кальциферол
3. По ряду $Mg(OH)_2 \rightarrow Ca(OH)_2 \rightarrow Sr(OH)_2 \rightarrow Ba(OH)_2$ сила основания увеличивается, так как
 - А) уменьшается сила поляризационного взаимодействия между металлом и кислородом
 - В) увеличивается радиус, а заряд металла уменьшается
 - С) уменьшается поляризационное взаимодействие между кислородом и водородом
 - Д) увеличивается сила поляризационного взаимодействия между металлом и кислородом
 - Е) уменьшаются радиус и заряд металла
 - Ф) увеличиваются радиус и заряд металла
4. Межклассовыми изомерами являются
 - А) бутанол и бутин
 - В) бутен и бутадиен
 - С) бутен и бутаналь
 - Д) бутин и бутадиен
 - Е) бутан и бутин
 - Ф) циклобутан и бутен
 - Г) бутен и бутин
 - Н) бутан и циклобутан
5. Электролитическая диссоциация протекает в одну ступень
 - А) H_3PO_4
 - В) $Mn(OH)_2$
 - С) $CaOHCl$
 - Д) $K_3[Fe(CN)_6]$,
 - Е) $(NH_4)Fe(SO_4)_2$
 - Ф) $K_3[Al(OH)_6]$
 - Г) $KHCO_3$
 - Н) $CaCl_2$

6. Молекулы, центральный атом которых не образует гибридные атомные орбитали
- A) C_2H_4
 - B) NH_3
 - C) SO_2
 - D) CO_2
 - E) CH_4
 - F) PH_3
 - G) C_2H_2
 - H) H_2O
7. Химическая связь между атомами элементов, резко отличающихся между собой по значениям электроотрицательности
- A) ковалентная неполярная
 - B) металлическая
 - C) донорно-акцепторная
 - D) ионная
 - E) ковалентная полярная
 - F) водородная
8. По группе VII-A сверху вниз уменьшаются
- A) основной характер гидроксидов
 - B) восстановительные свойства
 - C) радиус
 - D) неметалличность
 - E) электроотрицательность
 - F) металличность
 - G) энергия ионизации
 - H) степень окисления
9. Высокие температуры кипения спиртов объясняется наличием
- A) карбонильной группой
 - B) аминной группой
 - C) карбоксильной группой
 - D) сложно-эфирной связи
 - E) двойной связи
 - F) эфирной группировки
 - G) водородной связи
10. Вещества, проявляющие в ОВР свойства окислителя и восстановителя
- A) $K_2Cr_2O_7$
 - B) H_2O_2
 - C) CrO_3
 - D) Na_2SO_3
 - E) HNO_3
 - F) K_2S
 - G) NH_3