

1. Кислотным оксидом является

- 1) Cr_2O_3 2) CuO 3) CrO_3 4) Na_2O 5) N_2O

2. С учетом возможных возбужденных состояний атомы серы

- 1) 1, 2, 5, 7 2) 1, 3, 5, 6 3) 2, 4, 6 4) 2, 3, 5 5) 1, 3, 4

3. При увеличении давления в три раза скорость реакции



- 1) 3 раза 2) 27 раз 3) 8 раз 4) 9 раз 5) не изменится

4. Гидролиз какой соли представлен уравнением



- 1) карбонат аммония 2) карбонат алюминия 3) карбонат хрома (III)
4) гидрокарбонат калия 5) карбонат натрия.

5. Каков угол между связями в молекуле CH_4

- 1) 104° 2) 120° 3) 90° 4) 109° 5) 180°

6. Сокращенному ионному уравнению $\text{Pb}^{2+} + \text{S}^{2-} \rightarrow \text{PbS}$ может соответствовать следующая реакция в молекулярном виде

- 1) $\text{PbCl}_2\downarrow + \text{Na}_2\text{S} \rightarrow \text{PbS}\downarrow + 2\text{NaCl}$
2) $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2 + \text{H}_2\text{S} \rightarrow \text{PbS}\downarrow + 2\text{HNO}_3$
3) $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2 + \text{K}_2\text{S} \rightarrow \text{PbS}\downarrow + 2\text{KNO}_3$
4) $\text{Pb}(\text{CH}_3\text{COO})_2 + \text{H}_2\text{S} \rightarrow \text{PbS}\downarrow + 2\text{CH}_3\text{COOH}$
5) $\text{PbSO}_4\downarrow + \text{Na}_2\text{S} \rightarrow \text{PbS}\downarrow + \text{Na}_2\text{SO}_4$

7. Слабым электролитом является

- 1) HF 2) $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 3) HNO_3 4) $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ 5) KOH

8. В уравнении реакции $\text{Co} + \text{HNO}_3(\text{разб.}) \rightarrow \text{Co}(\text{NO}_3)_2 + \text{NO} + \text{H}_2\text{O}$ коэффициент перед формулой восстановителя равен

- 1) 2 2) 3 3) 4 4) 5 5) 8

9. В каких молекулах образуется π - связь

- 1) CH_4 2) H_2 3) H_2O 4) Cl_2 5) CO

10. Гидроксид алюминия реагирует в водном растворе

- 1) CaCl_2 2) NaClO_4 3) KOH 4) BaCl_2 5) KNO_3

11. Электронная структура $1s^2 2s^2 p^6 3s^2 p^6 d^3 4s^2$ соответствует атому элемента

- 1) Ca 2) V 3) Cr 4) Mn 5) Fe

12. Метаналь это

- 1) альдегид 2) сложный эфир 3) аминокислота 4) углевод 5) спирт

13. Тепловой эффект реакции горения метилового спирта равен 722 кДж/моль, при сгорании 64 г метилового спирта выделится

- 1) 722 кДж 2) 361 кДж 3) 1444 кДж 4) 144,4 кДж 5) 72,2 кДж

14. При окислении муравьиного альдегида аммиачным раствором оксида серебра образуется

- 1) муравьиная кислота 2) углекислый газ 3) метанол 4) этан 5) метаналь

15. Природным полимером является

- 1) этиленгликоль 2) ацетон 3) крахмал 4) этилен 5) глицерин
-