

## Тест по химии

### Медь

### 11 класс

- Электронные формулы атома меди и иона  $\text{Cu}^{2+}$  соответственно
  - $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^9$
  - $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^7 4s^2$
  - $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^1$
  - $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^9 4s^1$
  - $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^9 4s^2$
- Характерные степени окисления меди в соединениях
  - +1
  - +2
  - 3
  - +4
  - +5
- При нагревании разлагаются
  - $\text{NaOH}$
  - $\text{Cu(OH)}_2$
  - $\text{Ba(OH)}_2$
  - $\text{KOH}$
  - $\text{Fe(OH)}_2$
- Пары воды и углекислый газ образуются при термическом разложении веществ
  - $\text{Cu(OH)}_2$
  - $\text{CuCO}_3$
  - $\text{Ca(HCO}_2)_2$
  - $(\text{CuOH})_2\text{CO}_3$
  - $\text{Cu(NO}_3)_2$
- При обжиге  $\text{Cu}_2\text{S}$  образуются
  - $\text{Cu}_2\text{O}$
  - $\text{CuO}$
  - $\text{SO}_2$
  - $\text{H}_2\text{S}$
  - $\text{SO}_3$
- В растворе **не** идут реакции
  - $2\text{Ag} + \text{CuCl}_2 = \text{AgCl} + \text{Cu}$
  - $\text{Fe} + \text{CuCl}_2 = \text{FeCl}_2 + \text{Cu}$
  - $\text{Cu} + 2\text{HCl} = \text{CuCl}_2 + \text{H}_2$
  - $\text{Zn} + \text{CuCl}_2 = \text{ZnCl}_2 + \text{Cu}$
  - $\text{Cu} + 2\text{HgCl}_2 = \text{CuCl}_2 + \text{Hg}$
- Медь выделяет а)  $\text{NO}_2$  и б)  $\text{NO}$  соответственно при реакции с
  - $\text{HNO}_3$ (конц.)
  - $\text{H}_2\text{SO}_4$ (разб.)
  - $\text{H}_2\text{SO}_4$ (конц.)
  - $\text{HNO}_3$ (разб.)
  - $\text{HNO}_2$
- Нагретая в присутствии кислорода медь является катализатором окисления
  - альдегидов до карбоновых кислот
  - первичных спиртов до альдегидов
  - первичных спиртов до кетонов
  - вторичных спиртов до кетонов
  - вторичных спиртов до альдегидов
- Ярко-синий раствор образуется при взаимодействии голубого осадка  $\text{Cu(OH)}_2$ 
  - с раствором глюкозы
  - с уксусной кислотой
  - с глицерином
  - с этаналем
  - с этанолом
- Красный осадок образуется при нагревании голубого осадка  $\text{Cu(OH)}_2$ 
  - с этанолом
  - с метановой кислотой
  - с глицерином
  - с фенолом
  - с раствором глюкозы

*Ответы на тест по химии*

*Медь*

*11 класс*

1-31

2-12

3-25

4-34

5-23

6-13

7-14

8-24

9-13

10-25