

**1.** Хлорид железа(III) образуется при взаимодействии железа с

- 1)  $\text{CuCl}_2$
- 2)  $\text{Cl}_2$
- 3)  $\text{HCl}$ (разб.)
- 4)  $\text{HCl}$ (конц.)

**2.** Медь взаимодействует с разбавленным раствором каждого из двух веществ.

- 1. Азотной кислоты и нитрата серебра
- 2. Соляной кислоты и азотной кислоты
- 3. Серной кислоты и соляной кислоты
- 4. Соляной кислоты и нитрата серебра

**3.** Верны ли следующие суждения о хлоре?

- A. Хлор является сильным окислителем.
- B. Из всех галогенов наибольшую электроотрицательность имеет хлор.

1. Верно только А

2. Верно только Б

3. Верны оба суждения

4. Оба суждения неверны

**4.** Верны ли следующие суждения о свойствах железа?

- A. Железо реагирует с разбавленной азотной кислотой.
- B. В холодной концентрированной серной кислоте железо пассивируется.

1. Верно только А

2. Верно только Б

3. Верны оба суждения

4. Оба суждения неверны

**5.** Верны ли следующие суждения о свойствах серы?

- A. Сера может реагировать как с металлами, так и с неметаллами.
- B. Сера растворяется в щелочах с выделением водорода.

1. Верно только А

2. Верно только Б

3. Верны оба суждения

4. Оба суждения неверны

**6.** Верны ли следующие суждения о свойствах алюминия?

- A. Алюминий растворяется в щелочах с выделением водорода.
- B. Алюминий растворяется в кислотах без выделения водорода.

1. Верно только А

2. Верно только Б

3. Верны оба суждения

4. Оба суждения неверны

**7.** Верны ли следующие утверждения о свойствах углерода?

- A. Углерод растворяется в кислотах-окислителях.
- B. Углерод способен отнимать кислород у оксидов металлов.

1. Верно только А

2. Верно только Б

3. Верны оба суждения

4. Оба суждения неверны

**8. Верны ли следующие утверждения о свойствах магния?**

- A.** При сгорании магния на воздухе образуется смесь оксида и нитрида магния.  
**B.** Магний реагирует с щелочами, образуя комплексные гидроксиды.

1. Верно только А

2. Верно только Б

3. Верны оба суждения

4. Оба суждения неверны

**9. Верны ли следующие утверждения о свойствах алюминия?**

- A.** Алюминий при нагревании восстанавливает многие металлы из их оксидов.  
**B.** Алюминий пассивируется холодной концентрированной азотной кислотой.

1. Верно только А

2. Верно только Б

3. Верны оба суждения

4. Оба суждения неверны

**10. Верны ли следующие утверждения о свойствах хрома?**

- A.** Хром пассивируется холодной концентрированной серной кислотой.  
**B.** Хром в соединениях проявляет единственную степень окисления.

1. Верно только А

2. Верно только Б

3. Верны оба суждения

4. Оба суждения неверны

**11. Верны ли следующие утверждения о свойствах кремния?**

- A.** Кремний растворяется в щелочах с выделением водорода.  
**B.** Кремний может реагировать как с металлами, так и с неметаллами.

1. Верно только А

2. Верно только Б

3. Верны оба утверждения

4. Оба утверждения неверны

**12. Верны ли следующие утверждения о свойствах серы?**

- A.** Сера растворяется в кислотах с выделением водорода.  
**B.** И высший оксид, и водородное соединение серы имеют кислотный характер.

1. Верно только А

2. Верно только Б

3. Верны оба утверждения

4. Оба утверждения неверны

**13. Верны ли следующие суждения о свойствах азота?**

- A.** При обычных условиях азот реагирует с серебром.  
**B.** Азот при обычных условиях в отсутствие катализатора не реагирует с водородом.

1. Верно только А

2. Верно только Б

3. Верны оба утверждения

4. Оба утверждения неверны

**14.** Верны ли следующие утверждения о химических свойствах фосфора?

- A.** Фосфор может реагировать как с металлами, так и с неметаллами.
- Б.** Фосфор растворяется в разбавленной серной кислоте с выделением водорода.

1. Верно только А

2. Верно только Б

3. Верны оба утверждения

4. Оба утверждения неверны

**15.** Верны ли следующие утверждения о химических свойствах меди?

- А.** Медь растворяется в кислотах-окислителях без выделения водорода.
- Б.** Медь реагирует с кислородом и галогенами.

1. Верно только А

2. Верно только Б

3. Верны оба утверждения

4. Оба утверждения неверны