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

1) $CuCl_2$
2) Cl_2
3) $HCl(разб.)$
4) $HCl(конц.)$

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?
А. Хлор является сильным окислителем.
Б. 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?
А.Железо реагирует с разбавленной азотной кислотой.
Б. 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?
А. Сера может реагировать как с металлами, так и с неметаллами.
Б. 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?
А. Алюминий растворяется в щелочах с выделением водорода.
Б. 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?
А. Углерод растворяется в кислотах-окислителях.
Б. 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?
А. При сгорании магния на воздухе образуется смесь оксида и нитрида магния.
Б. 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?
А. Алюминий при нагревании восстанавливает многие металлы из их оксидов.
Б. 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?
А. Хром пассивируется холодной концентрированной серной кислотой.
Б. 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?
А. Кремний растворяется в щелочах с выделением водорода.
Б. 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?
А. Сера растворяется в кислотах с выделением водорода.
Б. 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?
А. При обычных условиях азот реагирует с серебром.
Б. 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?
А. 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