# Приложение 2

1.Какой из данных элементов имеет электронную конфигурацию [Кr]4d105s1

1) Ag

2) Cu

3) Au

4) Zn

2. Металлическую кристаллическую решетку имеют:

1) Алмаз

2) Серебро

3) Ртуть

4) Оксид серебра

3. Ионную кристаллическую решетку имеют:

1) Серебро

2) Нитрат серебра

3) Оксид серебра(I)

4) Сплав серебра с золотом

4. При обычных условиях серебро реагирует с:

1. Кислородом

2. Озоном

3. Серой

4. Азотом

5. С какими из данных металлов не реагирует разбавленный раствор серной кислоты:

1) Zn

2) Mg

3) Ag

4) Na

6. Окислительные свойства не характерны для следующих веществ:

1) Нитрат серебра

2) Металлическое серебро

3) Оксид серебра

4) Гидроксид диаммония серебра( I )

7. Реакция «серебряного зеркала» не характерна для следующих веществ:

1) Уксусная кислота

2) Муравьиная кислота

3) Глюкоза

4) Лактоза

8. Серебро можно получить электролизом растворов следующих солей:

1) Фосфат серебра

2) Нитрат серебра

3) Хлорид серебра

4) Бромид серебра

9.При разложении нитрата серебра образуются:

1) Серебро, оксид азота(IV),кислород

2) Оксид серебра(I),оксид азота (IV)

3) Серебро, оксид азота (II)

4) Оксид серебра(I)