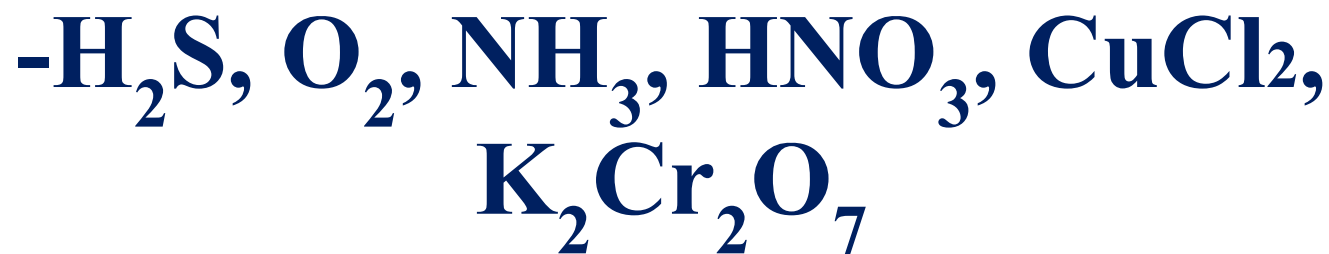
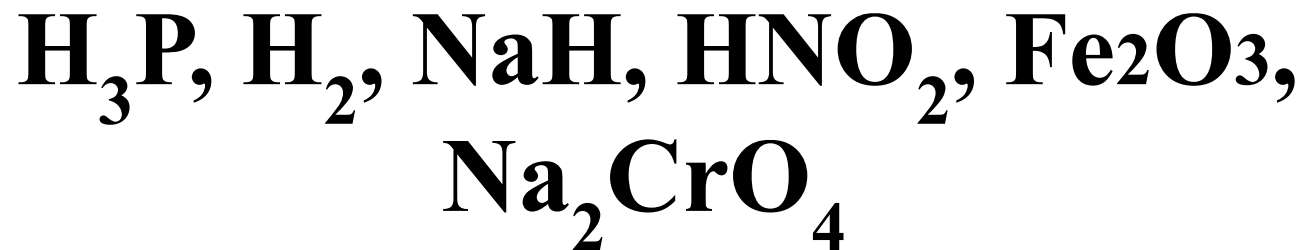


Определите степень окисления атомов химических элементов по формулам их соединений:

1 вариант



2 вариант –



**Составьте уравнения
полуреакций окисления и
восстановления, определите
окислитель и восстановитель в
реакции:**

**1 вариант – взаимодействия
хлорида никеля (II) с алюминием**

**2 вариант – взаимодействия
бромиды железа (II) с магнием**

**Методом электронного баланса
расставьте коэффициенты в схеме
реакции:**



ЧТО ОБЪЕДИНЯЕТ?



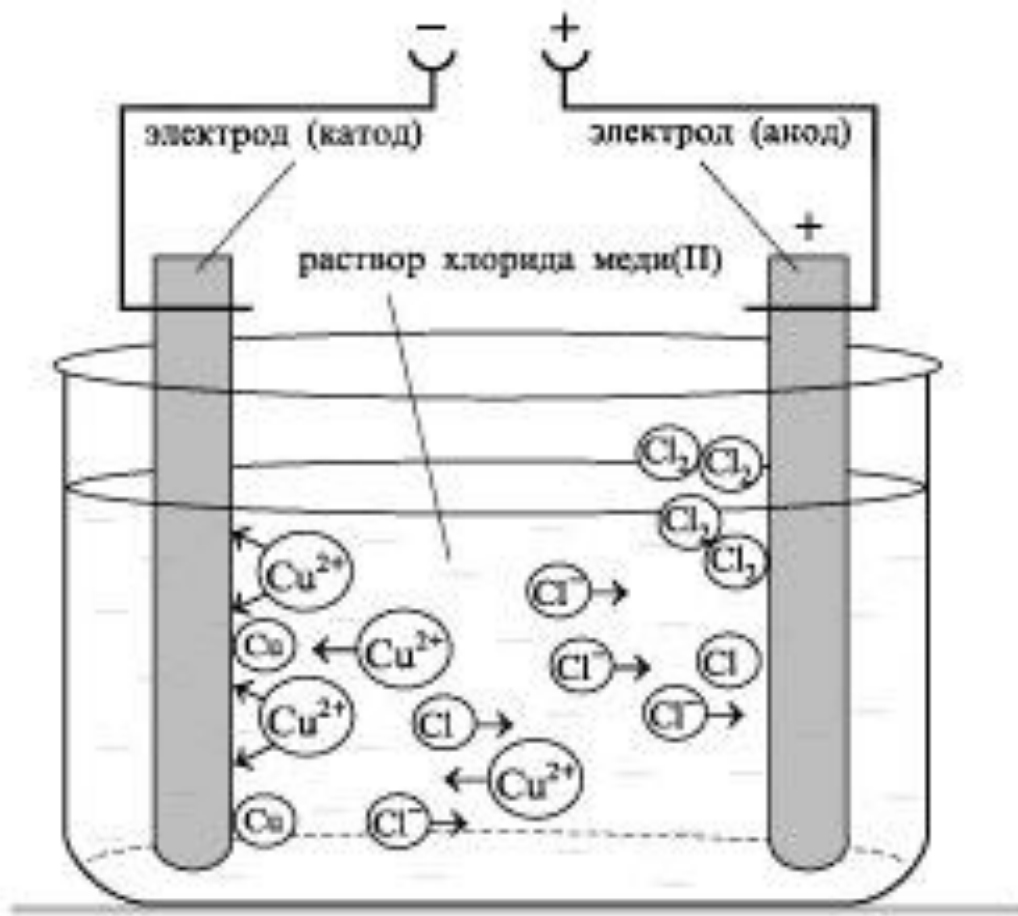
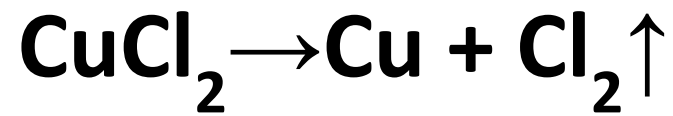
Нанесение металлических
покрытий на различные
поверхности



Как это происходит? Какой химический процесс лежит в основе?

ЭЛЕКТРОЛ ИЗ

Анод–
положительный анод,
на котором протекает
процесс окисления



Катод –
отрицательный анод,
на котором протекает
процесс
восстановления



Применение электролиза

Гальваностегия



Гальванопластика



Электрофорез



Цинкование



Никелирование



Применение электролиза



➤ *Очистка металлов от примесей*

➤ *Электрометаллургия*



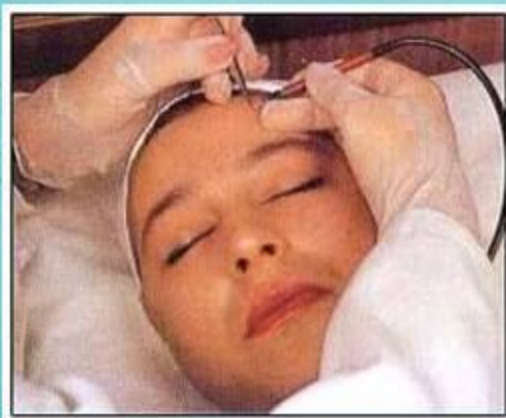
➤ *Гальваностегия*

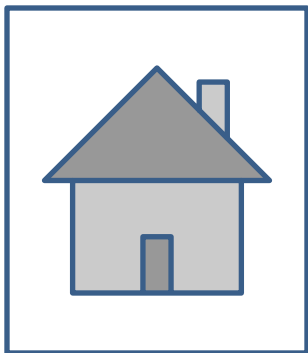


➤ *Гальванопластика*



➤ применение электролиза в косметологии
для электроэпиляции (при удалении волос этим
методом используются очень тонкие иглочки, которыми
воздействуют на волосяной фолликул)





Используя метод электронного
баланса, расставьте
коэффициенты в схемах
электролиза расплавов:

