

Металлы

11.04.2017

Разнообразие металлов



Желез
о



Цин
к



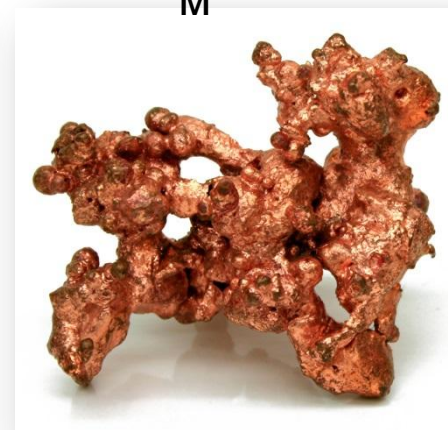
Хро
м



Серебр
о



Стронци
й

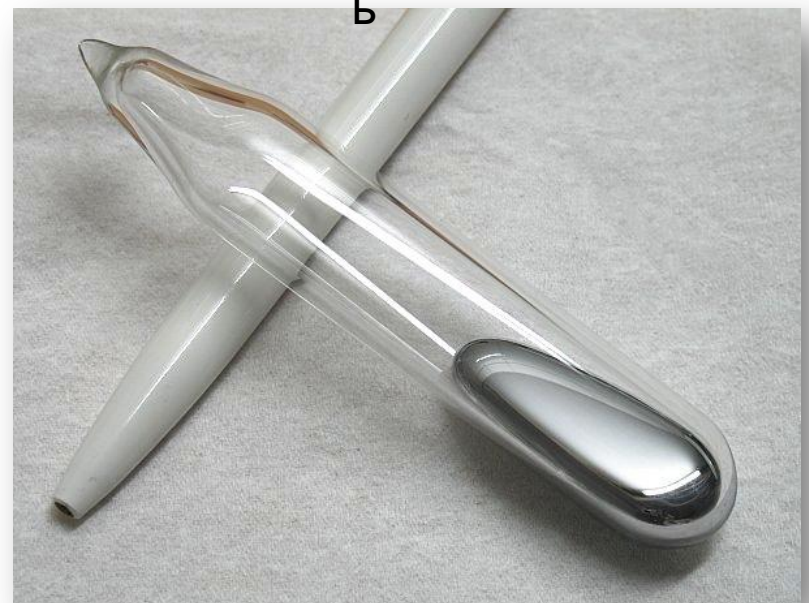


Мед
ь

Разнообразие металлов



Золот
о

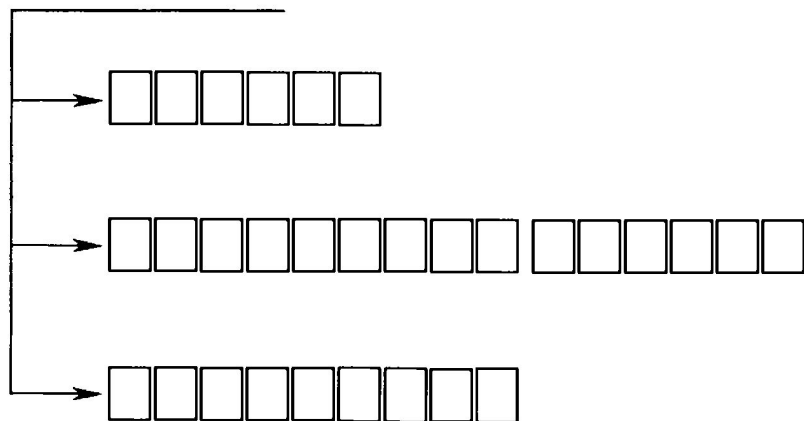


Ртут
ь

Химические свойства Ме стр. 165-166

2) кислород, образуя:

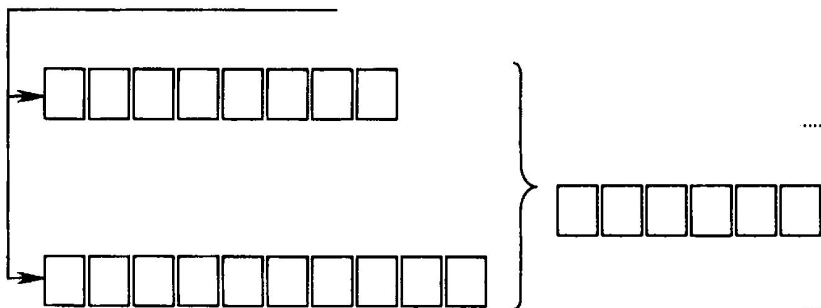
— по составу



Примеры

.....
.....
.....
.....
.....
.....

— по свойствам



Примеры

.....
.....

Химические свойства Me стр. 166-169

3) катионы водорода из растворов кислот, если:

—
—
—
—
—

4) катионы металлов из растворов их солей, если:

—
—
—

Химические свойства Me стр. 168-169

- Примеры реакций Me с кислотами и солями

Химические свойства Me

стр.166-167

5) IA и IIA (с Ca) водород из воды, согласно общим уравнениям:



Химические свойства Me стр.

169

6) катионы металлов из их оксидов

□□□□□□□□□□□□□□,

(название процесса)

на пример: □ Al + Cr₂O₃ → +

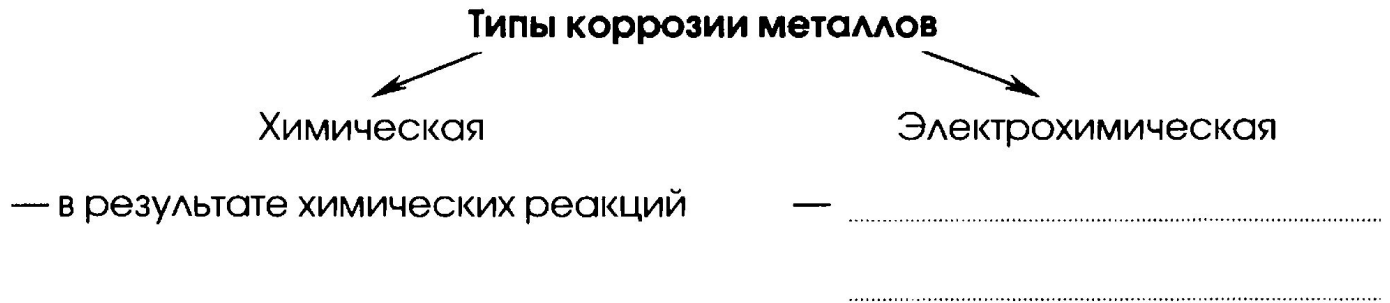
Коррозия Me

4. Коррозия — это

.....

.....

М 5. Дополните схему.



6. Условия протекания электрохимической коррозии:

1)

2)

Закрепление

Дополните таблицу «Химические свойства металлов» (напишите уравнения возможных реакций).

РЕАГЕНТЫ	Li	Na	Ca	Al	Fe
Хлор					
Сера					
Кислород					
Соляная кислота	—	—	—		
Хлорид меди (II) (р-р)	—	—	—		
Вода					
Уксусная кислота	—	—	—		
Фенол				—	—
Этиловый спирт				—	—