

# Металлы

11.04.2017

# Разнообразие металлов



Желез  
о



Цин  
к



Хро  
м



Серебр  
о



Стронци  
й

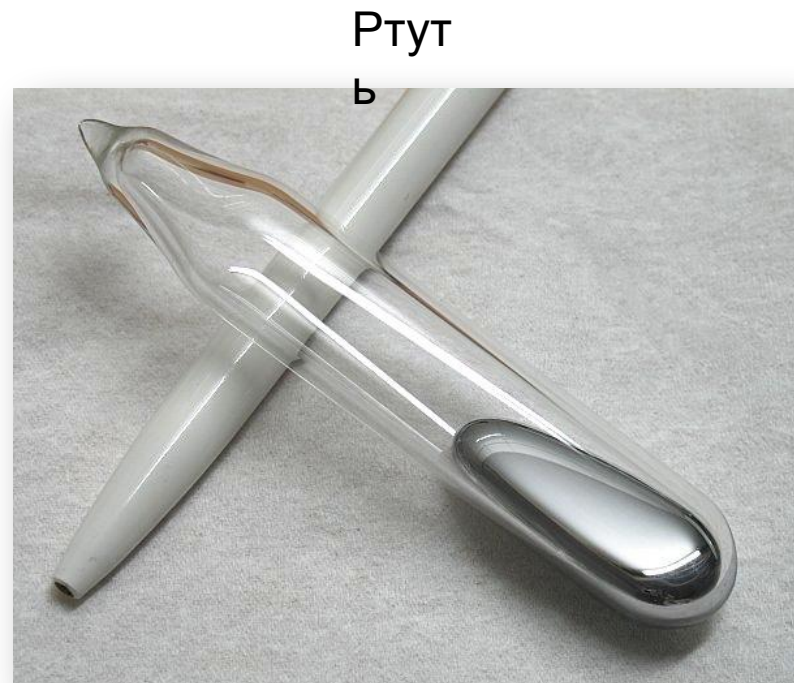


Мед  
ь

# Разнообразие металлов



Золот  
о

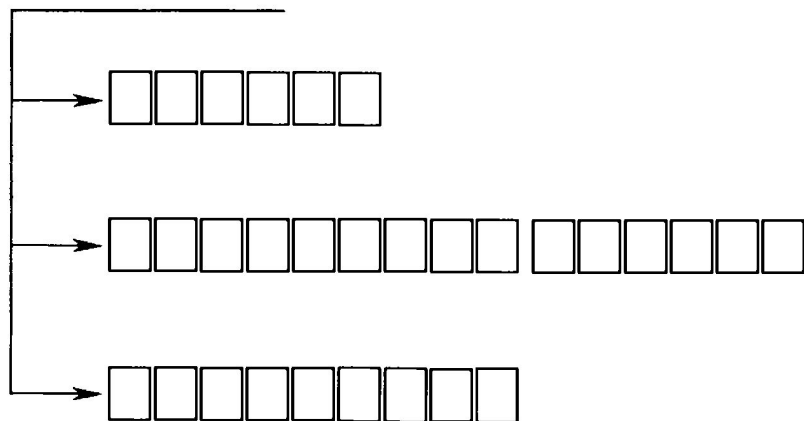




# Химические свойства Ме стр. 165-166

2) кислород, образуя:

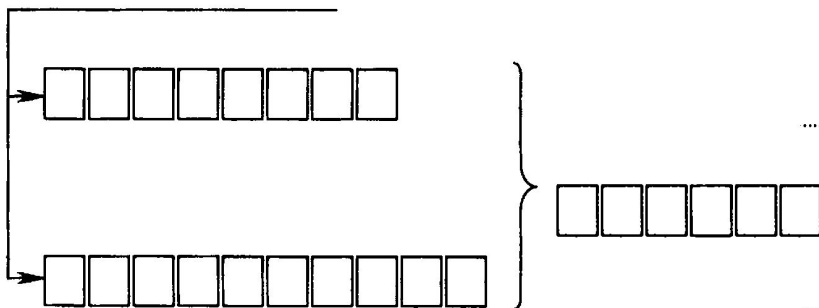
— по составу



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 Ме стр.

169

б) катионы металлов из их оксидов

(название процесса)

н а п р и м е р:  Al + Cr<sub>2</sub>O<sub>3</sub> → ..... + .....

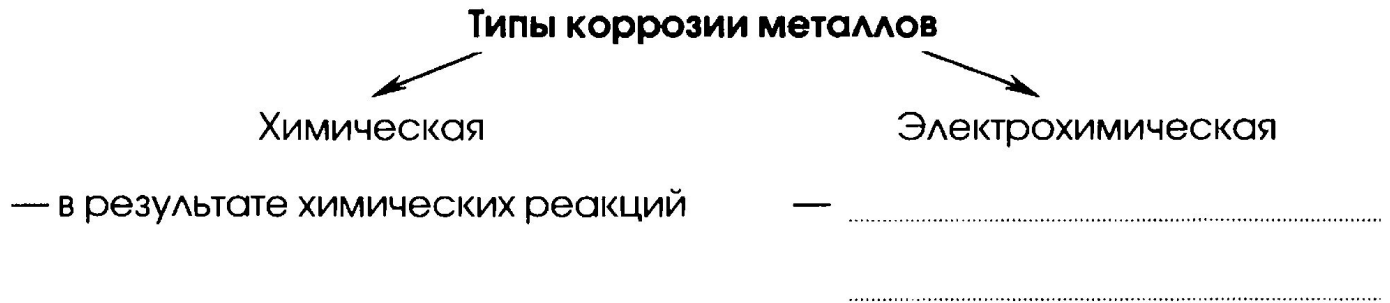
# Коррозия Me

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				—	—