



Обобщение по теме «Металлы»

учитель:
Лысоконь И.А.



Эпиграф

- «Металлов много есть,
но дело не в количестве
В команде работающей металлической
Такие мастера, такие личности!
Преуменьшать нам вовсе не пристало
Заслуги безусловные металлов.»



N, Hg, O, H, W, S, Li, Cr, F, Ag

Hg, W, Cr, Li, Ag

– самый легкий металл;

Li

– самый тугоплавкий металл;

W

– жидкий металл;

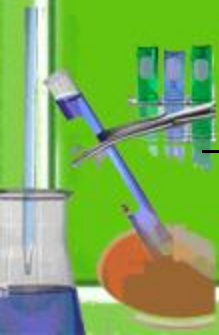
Hg

– самый электропроводный металл;

Ag

– самый твердый металл.

Cr





Игра “Чудо – дерево”



А у наших у ворот
Чудо – дерево растёт.
Чудо, чудо, чудо, чудо
Расчудесное.
Не листочки на нём,
Не цветочки на нём –
Апельсинчики, лимоны,
Чудо – яблоки.

(К. И Чуковский)



Химический диктант



- это утверждение относится к вашему металлу



- это утверждение НЕ относится к вашему металлу

1 вариант - **МЕДЬ**

1 - 6 - «2»

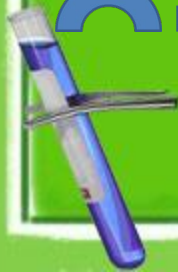
7 - «3»

8 - «4»

9 - 10 - «5»



2 вариант - **КАЛИЙ**



В ряду левее водорода
Среди металлов нет уroda:
Все растворимы в кислоте,
А те, что с краю, и в воде.
Зато на правом фланге “знать”
Кислот в упор не хочет знать...

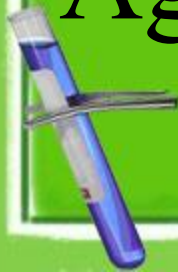
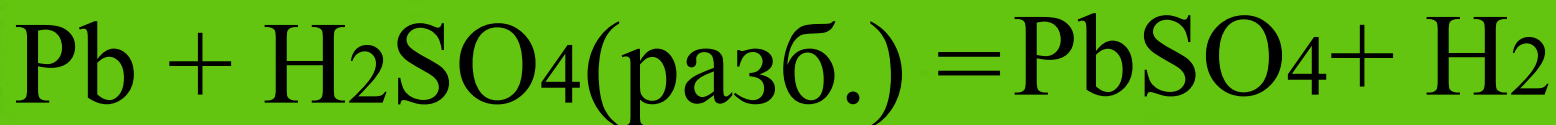
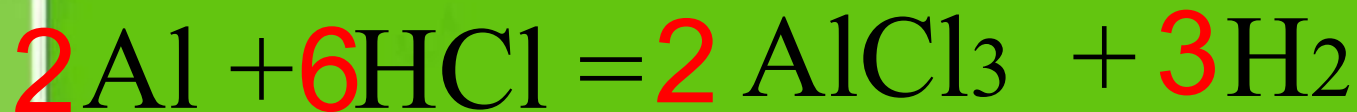
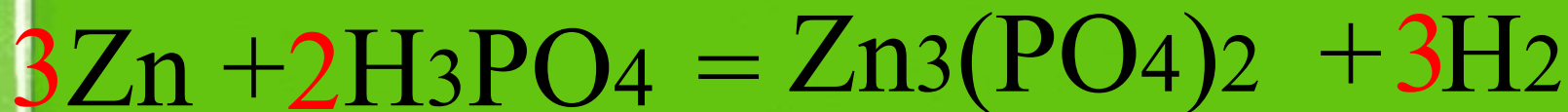
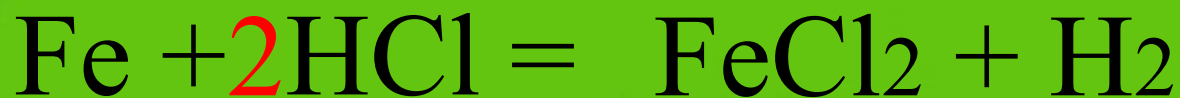
ЭЛЕКТРОХИМИЧЕСКИЙ РЯД НАПРЯЖЕНИЙ МЕТАЛЛОВ

Li, K, Ba, Ca, Na, Mg, Al, Mn, Zn, Cr, Fe, Co, Sn, Pb, H₂, Cu, Hg, Ag, Au

ослабление восстановительных свойств активности



Допишите уравнения возможных реакций



1



2



3



4



5



6



7



8



Варианты ответов:

Вариант 1: в а б г в

Вариант 2: в а б г в

Вариант 3: в а б г в

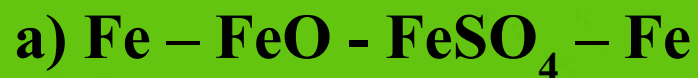
Вариант 4: в а б г в

Вариант 5: в а б г в



ДОМАШНЕЕ ЗАДАНИЕ:

1. Написать уравнения раекций:



2. Решить задачу

Сколько литров углекислого газа выделится при взаимодействии соляной кислоты с 4г. карбоната кальция, если выход составит 90% от теоретически возможного

