

# Карточка участника урока по теме «Металлическая связь»

Фамилия, имя

## 1. Особенности строения атомов металлов

-.....радиус атома

-от....до.... электронов на внешнем слое. (искл.-металлы побочных подгрупп, у Sn , Pb – ..... электрона на внешнем слое, у Sb ,Vi-....., у Po-..... электронов, но радиус атома большой, поэтому они .....)

-атомы металлов имеют большое количество.....орбиталей.

## 2. Для металлов и сплавов характерна .....связь

-электроны, участвующие в образовании металлической связи называются.....

-схема образования металлической связи .....

-металлическая связь-это связь, обусловленная наличием .....электронов, которые обладают свободным движением из-за притяжения к .....

## 3. Для металлов и сплавов характерна.....кристаллическая решетка.

-в узлах решетки находятся .....-....., между ними движутся ..... электроны;

-электроны притягиваются к.....по всем направлениям

-металлическая решетка очень.....и стабильная.

## 4. Общие физические свойства металлов обусловлены.....связью и.....кристаллической решеткой.

А) металлический блеск- результат отражения..... световых лучей;

Б) электропроводность обусловлена наличием .....электронов, которые под действием тока приобретают.....движение.

В) теплопроводность обусловлена высокой подвижностью обобществленных ....., которые обмениваются .....с ион-атомами.

Г) пластичность объясняется скольжением слоев в металле за счет.....

## 5. Металлы:

-самые блестящие-.....

-самые электропроводные.....

-самые теплопроводные.....

-самые пластичные.....

-самые твердые.....

-самые мягкие.....

-самые тугоплавкие ..... с плотностью.....

-самые легкоплавкие..... с плотностью.....

## 6. Примеры сплавов.....