Материал для учащихся к уроку «Свойства металлов»

Блиц-опрос «Что я знаю о металлах?»

- 1. На какие группы мы разделили элементы Периодической системы?
- 2. Определите расположение металлов в ПСХЭ
- 3. Какая кристаллическая решетка свойственна для металлов
- 4. Чем она отличается от всех других?
- 5. Какие общие физические свойства металлов объясняются наличием металлическая кристаллической решети.

Инструктивная карта № 1 к уроку на тему «Общие свойства металлов»

Прочитайте текст, выполните задание.

В одном Менделеевском царстве, периодическом государстве в семиэтажном дворце поселились коренные жители. Называли их в зависимости от местожительства в занимаемых комнатах.

Впрочем, догадайтесь сами. Одни жители в этом дворце были бедны. В карманах у большинства из них было мало монет, но даже ими бедные жители с радость делились.

Другие жители – «знать» этой страны отличалась от простых граждан своей скупостью. Свои монеты они неохотно одалживали и при малейшей возможности стремились забрать чужие.

Не смотря на разное материальное благополучие — бедные жители и знать были дружны и жили под девизом «мой дом — моя крепость».

Вопрос! Докажите с точки зрения строения атомов различия между жителями царства.

Строение атомов химических элементов.						
Металлы	Неметаллы					
№3	№7					
№ 12	№17					
Вывод: количество электронов на внешней оболочке.						

Инструктивная карта № 2 по выполнению лабораторной работы "Физические свойства металлов"

Лабораторная работа «Физические свойства металлов»

Цель: Познакомиться с физическими свойствами металлов.

Оборудование: Поднос с набором металлов (стальная проволока, медная проволока).

- 1. Соблюдайте технику безопасности.
- 2. Внимательно рассмотрите образцы и установите агрегатное состояние металлов.
- 3. Рассмотрите образцы металлов и определите цвет каждого из них.
- 4. Рассмотрите образцы металлов и определите есть ли у них блеск.
- 5. Несколько раз перегните образцы металлов и, установите, пластичны ли они?
- 6. Определите, опираясь на рисунок, теплопроводность металлов.
- 7. Определите, проводят ли металлы электричество?

	Металл	Твердость	Цвет	Блеск	Пластичность	Теплопроводность	Электропроводность
	Сталь						
Ī	Медь						



Химические свойства металлов

Вспомните правила техники безопасности!

Лабораторный опыт №1. Прокаливание медной пластинки в пламени спиртовки

Задание: напишите уравнение реакции и укажите ее признак.

Демонстрационный опыт 2 (видеоклип): Взаимодействие железа с хлором

Задание: напишите уравнение реакции и укажите ее признак.

Лабораторный опыт №3. Взаимодействие цинка, железа, меди с соляной кислотой

Задание: напишите уравнение реакции и укажите ее признак.

Тестовые задания по теме «Химические свойства металлов»

Задание: выберите один правильный ответ

- 1. При взаимодействии кальция с водой образуются:
- а) оксид кальция и водород
- б) гидроксид кальция и водород;
- в) гидроксид кальция
- 2. Ртуть из раствора нитрата ртути (II) можно получить с помощью:
- а) серебра; б) натрия; в) меди
- 3. Какой металл взаимодействует с водой с образованием оксида:
- а) барий; б) хром; в) медь
- 4. С раствором серной кислоты с образованием соли и водорода реагирует:
- а) ртуть; б) алюминий; в) золото
- 5. При взаимодействии с кислородом образует пероксид:
- а) медь б) железо в) натрий

Закрепление

Допишите уравнения реакций взаимодействия металлов с другими неметаллами.

 $Al + I_2 \rightarrow$

 $Fe + S \rightarrow$

 $Na + N_2 \rightarrow$

 $Ca + P \rightarrow$