Химия 9 класс

Положения металлов в ПСХЭ (периодическая система химических элементов). Особенности строения атомов металлов. Металлическая связь.

**Цели:** Ознакомить обучающихся с положением металлов в ПСХЭ, особенностями строения их атомов, строением металлов простых веществ , изучение новых понятий «металлическая связь», «металлическая кристаллическая решетка».

Как известно, все химические элементы и образуемые ими простые вещества делятся на металлы и неметаллы. Если вы внимательно посмотрите вокруг, то где вы ни были: дома, в школе, на улице или в транспорте – вы увидите, какое множество металлов трудится вокруг нас и для нас. Всего не перечесть, ведь нас окружают десятки металлов.

**Просмотрите видео по следующей ссылке:**  https://youtu.be/aB2psphdMwE

Прочитайте в учебнике параграф 28 стр120

**Домашнее задание:**

**! Выполнить на выбор одно из двух заданий.**

1.**Как изменяется в ряду Na ⇾ Mg⇾ Al:**

а) Число валентных электронов атома

б) Сила притяжения валентных электронов к ядру атома

в) Количество энергетических уровней

г) Атомный радиус

д) Электроотрицательность

е) Металлические свойства

2**. Как изменяется в ряду Li ⇾Na⇾ K :**

а) Число валентных электронов атома

б) Сила притяжения валентных электронов к ядру атома

в) Количество энергетических уровней

г) Атомный радиус

д) Электроотрицательность

е) Металлические свойства

Ответы поясните краткими записями.

**!** Домашнее задание желательно отправлять после урока химии (10.04.20; 3- урок 15.30-16.00)

*Фото работы отправить 11.04.20г.*

Обратная связь с учащимися будет осуществляться по Whatsаpp номеру 0709-99-40-20, в ZOOM.