|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Дата урока** | **Учебные материалы** | **Задание** | **Выполнить до** |
| 17.11.2021 | Пространственное строение молекул. Кристаллические и аморфные вещества. Типы кристаллических решеток (атомная, молекулярная, ионная, кристаллическая). Зависимость физических свойств вещества от типа кристаллической решетки. | Выучить §10. Посмотреть видеоурок<https://www.youtube.com/watch?v=QEIdk94Og9k>Выполнить задание на ЯКлассе «Кристаллические решетки» | 23.11.2021 |
| 10.11.2021 | Электронная природа химической связи. Электроотрицательность. Виды химической связи (ковалентная, ионная, металлическая, водородная) и механизм ее образования. | Выучить §7-8. Посмотреть видеоурок<https://www.youtube.com/watch?v=4ns9tr_Ob3w>Выполнить проверочную работу на ЯКлассе«Типы химической связи» | 17.11.2021 |
| 03.11.2021 | Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева. Физический смысл Периодического закона Д.И.Менделеева. Причины и закономерности изменения свойств элементов и их соединений по периодам и группам. | Выучить §3 – 4.Выполнить задание 1. | 09.11.2021 |

**03.11.2021**

**Задание 1.** Некоторый химический элемент имеет на 12 электронов больше, нежели ион хлора. Изобразить электронное строение атома этого элемента и его иона.