8 класс Лесниченко Галина Васильевна химия

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Дата | Тема урока | Электронный ресурс | Печатный ресурс | Домашнее задание | Форма проверки |
| 07.05 | Ионная связь | <https://yandex.ru/video/preview/?filmId=11110200500098330334&text=%D1%83%D1%80%D0%BE%D0%BA%20%D1%85%D0%B8%D0%BC%D0%B8%D0%B8%208%20%D0%BA%D0%BB%D0%B0%D1%81%D1%81%20%D0%98%D0%BE%D0%BD%D0%BD%D0%B0%D1%8F%20%D1%85%D0%B8%D0%BC%D0%B8%D1%87%D0%B5%D1%81%D0%BA%D0%B0%D1%8F%20%D1%81%D0%B2%D1%8F%D0%B7%D1%8C&path=wizard&parent-reqid=1588515503651262-520082124789734929500287-production-app-host-vla-web-yp-71&redircnt=1588515513.1> | Учебник § 56, с 196 - 198  Научиться понимать особенности ионной связи  **Тест**  1.Выберите правильное утверждение. Электроотрицательность- это:  А) способность атомов химических элементов притягивать к себе общие электронные пары, участвующие в образовании химической связи;  Б) сила притяжение атомом данного химического элемента общей электронной пары в молекуле;  В) химическая связь, в результате которой образуются общие элетронные пары.  2. Выберите правильное утверждение. Между атомами в молекуле азота:  А) тройная связь  Б) одинарная связь  В) ковалентная неполярная связь  Г) ковалентная полярная связь  3.Выберите правильное утверждение. Величина ЭО атомов в химическом ряду кремний, калий, азот, кислород, хлор, фтор:  а) сначала возрастает, а затем убывает; б) возрастает; в) убывает; г) вначале возрастает , а потом убывает.  4.Выберите правильное утверждение. Неполярной является молекулы:  А) Н2, НF ,НCL;  Б) CH 4, CO2, O2,  В) HBr, N 2, H 2O, H2  Г) Н 2; O2; N 2  5.Атомы какого неметалла имеют наибольшую электроотрицательность?  6.Атомы какого металла имеют наименьшую электроотрицательность?  7.Для каждой приведенной пары химических элементов укажите тот элемент, электроотрицательность атомов которого ниже:  А) калий и бром;  Б) кремний и хлор  В) литий и франций  Г) фтор и натрий  8. Составьте электронную формулу молекулы хлороводорода.  Ионная связь  **1**.Если общая электронная пара образуется между атомами неметаллов разными и по значению ЭО, то общая электронная пара *практически полностью*  смещается в сторону более электроотрицательного атома.  **2**.Ионная связь образуется между атомами 1А и 2 А (типичные металлы) с одной стороны и 6А и 7 А группами с другой ( типичные неметаллы).  **3**. Ионы – атомы или группа атомов (частицы), которые имеют положительный или отрицательный заряд.  **4**. Ионы бывают: а) простые ( Н+, Nа+) и сложные (SО42-; РО43-)  Б) положительные (катионы) и отрицательные (анионы)  **5**.Одноименные частицы отталкиваются, а разноименные притягиваются (природа химической связи)  **6**. Ионная связь - химическая связь, которая возникает за счет притяжения разноименных ионов.  **7**. К веществам с ионной связью относят: соли, оксиды, основания.  8. Атомы металла при образовании ионной связи, как правило, отдают электроны, а атомы неметалла, как правило, принимают электроны.  Тренировочные упражнения |  | WhatsApp,  электронная почта |