Приложение 2. Заполнить таблицу.

Типы химической связи веществ, участвующих в реакции

2Na + 2 H2O = 2 NaOH + H2

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Вещества | Тип химической связи | Между какими атомами образована связь | Разность электро-отрицательности меж-ду соседними атомами | Пример подобного в-ва |
| Na |  |  |  |  |
| H2O |  |  |  |  |
| NaOH |  |  |  |  |
| H2 |  |  |  |  |

Приложение3. Домашнее задание. Тест.

* 1. **Металлическая связь образуется:**
1. Между катионами и анионами, в которые превращаются атомы в результате отдачи или присоединения электронов;
2. Между атомами, за счет образования общих электронных пар;
3. Между атомами и ионами, образованная за счет обобществления электронов.
	1. **Выберите вариант, где даны вещества только с ковалентной полярной связью:**

 1) Cl2, KCl, NH3, O2, MgO, CCl4, SO2;

 2) MgCl2, NH3, H2, Ca, CO2, Fe;

 3) HCl, NH3 , H2S, N2О3, CO2, Н2О.

**3. Выберите вариант, где даны вещества только с ионной связью:**

 1) Cl2, KCl, NaI, O2, MgOH, CCl4,

 2) MgCl2, KCl ,NaCl , CaBr2, FeCl3;

 3) LiCl, NH3 , H2S, P2O5, CO2, Н2О.

 **4.Какой металл обязательно присутствует в любой бронзе?**

 1) Медь 2) Железо 3) Олово  4)Цинк

 **5. Из какого металла делают нить накаливания в электрической лампочке?**

 1) Ванадий;  2) Титан;  3) Вольфрам; 4) Сталь.

 **6.Почему обшивку самолета делают не из чистого алюминия, а из его сплава?**

 1) Высокая цена металла;

 2) Он очень мягкий и непрочный;

 3) Это тяжелый металл.