

Узагальнення знань з теми «Хімічний зв'язок і будова речовини»

1. Схарактеризуйте різні види хімічного зв'язку на конкретних прикладах. Заповніть таблицю.

Варіант утворення зв'язку між атомами	Між атомами одного й того самого неметалічного елемента	Між атомами різних неметалічних елементів	Між атомами металічних та неметалічних елементів
Схеми утворення хімічного зв'язку різних видів			
За рахунок чого утворюється зв'язок			
Вид хімічного зв'язку			
Приклади речовин з даним видом зв'язку			
Типи кристалічних ґраток			

2. Розподіліть хімічні формули сполук за типом хімічного зв'язку:

H_2O , O_2 , SF_6 , N_2 , CaI_2 , H_2S , Na_3N , P_4 , CO , FeCl_3 , PH_3

Ковалентний неполярний	Ковалентний полярний	Іонний

3. Порівняйте здатність до плавлення цукру та кухонної солі. Відповідь обґрунтуйте з погляду будови даних речовин.

4. Знайдіть «білу ворону», визначивши ступені окиснення кожного елемента. Зазначте відповідну клітинку. Поясніть свій вибір.

Варіант	а	б	в	г	ґ
I	NH_3	N_2O_3	AlN	Li_3N	Mg_3N_2
II	HCl	CCl_4	PCl_5	Cl_2O_7	AlCl_3
III	SiO_2	SO_2	H_2O	NO_2	CO_2

Відповідь _____

5. Користуючись рядом електронегативності та знаннями про будову електронної оболонки атомів, визначте ступені окиснення елементів та складіть формули бінарних сполук: а) Алюмінію з Йодом; б) Гідрогену з Натрієм; в) Карбону з Гідрогеном; г) Карбону з Хлором. Назвіть речовини.

а) _____ б) _____
в) _____ г) _____