

Тема: **Узагальнення та систематизація знань з теми «Хімічний зв'язок та будова речовин».**

Сьогодні ми на уроці узагальнюємо знання про хімічний зв'язок та будову речовин. Тому пропоную Вам пригадати вивчений матеріал та виконати кілька завдань. Роботу, будь ласка, виконуйте в робочому зошиті, перед темою запишіть дату.

Ознайомтеся з таблицею №1. Типи хімічного зв'язку.

зв'язки ознаки	ковалентний неполярний	Ковалентний полярний	йонний
Між якими елементами утворюється	між атомами одного і того ж самого неметалу	між атомами різних неметалів	між типовими металами і типовими неметалами
Електронегативність Елементів	однакова	відрізняється, але не різко	різко відрізняється
Спільні електронні пари	розташовані симетрично відносно обох атомів	зміщені до більш електронегативного елемента	не утворюються
Молекулярні формули	H ₂ , O ₂ , Cl ₂ , N ₂ , Br ₂	HCl, H ₂ O, NH ₃ , CH ₄	NaCl, CaS, BaO, K ₂ S
Електронні формули	H : H	H : Cl: ..	Na+[: Cl:]- ..

Виконайте наступне завдання.

Завдання №1. Назвіть типи зв'язку : H₂O, H₂S, NaCl, K₂S, N₂, BaI₂, Cl₂, NH₃, CH₄, CaBr₂.

Ознайомтеся з таблицею № 2. Типи кристалічних ґраток

Кристалічна ґратка	Частинки, що утворюють ґратку	Сили, що діють між частинками	Характерні фізичні властивості	Приклади речовин
Йонна	йони	Велике електростатичне притягання між різнойменно зарядженими йонами	тверді, крихкі, тугоплавкі, нелеткі, більшість розчинні у воді, у розчинах і розплавах проводять електричний струм.	солі, луги, деякі оксиди (наприклад, Al_2O_3)
Атомна	атоми	Велике взаємне притягання атомів; Ковалентні зв'язки.	дуже тверді, дуже тугоплавкі, нелеткі, не розчинні у воді, діелектрики або напівпровідники.	графіт, алмаз, кремній, пісок (SiO_2), карборунд (SiC)
Молекулярна	молекули	Слабкі сили міжмолекулярного тяжіння (сили Ван-дер-Ваальса)	невисока твердість, легкоплавкі, леткі. не проводять електричний струм	лід, цукор, нафталін, сухий лід (CO_2), I_2 , Cl_2 , N_2 , O_2 .

Виконайте завдання

№1. Встановіть відповідність між типом кристалічних ґраток і властивостями речовини:

- 1) Твердість, тугоплавкість, розчинність у воді, розчин проводить струм
- 2) велика твердість, тугоплавкість, нерозчинність у воді
- 3) легкоплавкість, леткість, різна розчинність у воді
- 4) дуже тверді, тугоплавкі, нелеткі, діелектрики

Завдання №2. Яку решітку мають названі речовини:

А) бром, Б) кухонна сіль, В) алмаз,
Г) натрій гідроксид, Д) цукор, Ж) йод.

Завдання № 3. Визначте ступені окиснення елементів у сполуках:



Д/З. Ознайомтеся із поданим матеріалом на виконайте завдання.

Фото роботи надіслати на пошту викладачу mashafedorova001@gmail.com

Бажаю успіхів!!!!