Хімічний зв’язок і будова речовини (повторення)

Довідка.

Ряд електронегативності елементів

Cs	<	K	<	Na	<	Ca	<	Mg	<	Al	<	Si	<	H	≈	P
0,79		0,82		0,93		1,00		1,31		1,61		1,9		2,1		2,19

<	C	≈	S	<	I	<	Br	<	Cl	≈	N	<	O	< F
	2,55		2,58		2,66		2,96		3,0		3,04		3,5	4,0

1. Який з елементів більш електронегативний? Відповідь обґрунтуйте.

а) Na чи S _____

_____

б) S чи O _____

_____

2. За допомогою електронних формул поясніть утворення хімічного зв'язку в речовинах: Br_2, HBr, $CaCl_2$.

Це завдання зробити в зошиті і надіслати на пошту

_____

_____

3. Розподіліть хімічні формули сполук за видом хімічного зв'язку:

CaO, SO_2, O_2, $MgCl_2$, H_2O, K_2S, P_4, CH_4, O_3, $LiBr$, N_2, NH_3

Йонний	Ковалентний	
	неполярний	полярний

LIVEWORKSHEETS

5. Урахувавши фізичні властивості наведених речовин, визначте тип кристалічних ґраток кожної.

Речовина	Фізичні властивості	Тип кристалічних ґраток	Вид хімічного зв'язку
Йод I_2	Кристалічна речовина, летка, за нагрівання відразу переходить в газуватий стан.		
Алмаз C	Дуже тверда, тугоплавка речовина, нелетка, нерозчинна у воді		
Вода H_2O	Летка рідина		
Калій бромід KBr	Кристалічна, розчинна у воді речовина, з досить високою температурою плавлення		
Кисень O_2	Газоподібна речовина, з дуже низькою температурою плавлення		
Сода Na_2CO_3	Кристалічна, розчинна у воді речовина, з досить високою температурою плавлення		
Кварц SiO_2	Дуже тверда, тугоплавка речовина, нелетка, нерозчинна у воді		

LIVEWORKSHEETS