Утворення хімічного зв'язку

Які вислови є вірними

1. У періодах зліва направо електронегативність елементів зменшується.
2. Атом оксигену більше електронегативний за атом сульфуру.
3. Під час утворення хімічного зв'язку між карбоном та гідрогеном карбон буде притягувати валентний електрон гідрогену.
4. В ряду елементів **O S Se** електронегативність збільшується.
5. Під час утворення хімічного зв'язку енергія виділяється

До якого атома будуть притягатися спільні електронні пари під час утворення хімічного зв'язку в речовинах

H_2O		CS_2	
SO_2		H_2S	
NH_3		CO_2	
CH_4		Al_2O_3	
NaCl		CaH_2	
PCl_5		PH_3	

Заповніть таблицю, перетягнувши кольорові картки на відповідні місця

C	$1S^2 2S^2 2P^5$	4
F	$1S^2 2S^2 2P^3$	3

Знак хімічного елемента	Будова зовнішнього енергетичного рівня	Число валентних електронів
N		
	$1S^2 2S^2 2P^2$	
		1

З'єднайте лініями хімічний елемент і число неспарених електронів на його зовнішньому енергетичному рівні в основному стані

фосфор	4
бром	3
силіцій	2
сульфур	1

Вставте пропущені слова, обравши одне із запропонованих

Хімічний зв'язок — це взаємодія, яка об'єднує _____ у складніші системи — молекули або кристали. Для завершення свого зовнішнього енергетичного рівня атоми неметалічних елементів _____ електрони. При утворенні зв'язку заповнюються _____ енергетичні рівні атомів і вони набувають електронну будову _____ елемента.

LIVEWORKSHEETS