

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 водородом карбон буде притягувати валентний електрон водороду.



4. В ряду елементів **O S Se** електронегативність збільшується.



5. Під час утворення хімічного зв'язку енергія виділяється



Утворення хімічного зв'язку

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

H₂O

CS₂

SO₂

H₂S

NH₃

CO₂

CH₄

Al₂O₃

NaCl

CaH₂

PCl₅

PH₃

Заповніть таблицю, перетягнувши кольорові картки на відповідні місця

C

1S²2S²2P⁵

4

F

1S²2S²2P³

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.