

Електронегативність

Атоми металічних елементів _____ електрони

Атоми неметалічних елементів _____ електрони

Електронегативність — _____

1. Розташуйте елементи в порядку збільшення електронегативності:

а) Sn, Si, Pb, C: _____ б) Se, Ge, Br, As: _____

2. Який з елементів є більш електронегативним? Відповідь обґрунтуйте.

Елементи	Кількість валентних $\bar{e}$	Радіус атома, R	Висновок
Be і N			
B і Ga	Зразок. Однакова — $3\bar{e}$	$R(B) < R(Ga)$	В більш електронегативний, ніж Ga
O і S			

3. Розташуйте хімічні елементи в порядку зростання електронегативності відповідно до заданої електронної будови їхніх атомів.

А $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$;

Б $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$;

В $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^2$;

Г $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$.

	А	Б	В	Г
1				
2				
3				
4				