

Ch 9

Les essentiels

L'électronégativité d'un élément chimique caractérise

Une liaison est polarisée quand

Il se crée sur l'atome de la liaison le plus électronégatif un excès de _____
_____ et sur le moins électronégatif un excès de _____.

Une molécule et un solvant sont polaires quand :

-

-

Les trois façons d'électriser la matière (+ explications)

-

-

-

Deux corps chargés de la même façon

Deux corps chargés de façons opposées

Un solide ionique cristallin est

Sa cohésion est assurée par

Loi de Coulomb (interaction électrostatique) (+ unités et significations des termes)

Un solide moléculaire est

Sa cohésion est assurée par (*nom + explication*)

-

-