



NOM I COGNOMS:

DATA:

FÍSICA I QUÍMICA | ESO3

Estructures de Lewis

Omple els espais amb la paraula correcta del desplegable:

La majoria d'àtoms s'uneixen perquè formen estructures més estables junts que si resten separats. Aquestes unions s'anomenen _____ i són causades per les forces _____ que actuen sobre els electrons que hi ha a les capes més _____ de l'escorça atòmica. També hi ha enllaços químics entre molècules. Es tracta d'unions més _____ que els enllaços atòmics i s'anomenen enllaços _____. La força d'un enllaç es quantifica amb relació a l'energia que es necessita per _____. En funció dels àtoms que s'uneixen, hi ha tres tipus d'enllaç atòmic:

- L'enllaç _____ es presenta entre ions de _____ i de _____. És un enllaç degut a l'atracció elèctrica de ions de signe contrari i és molt fort.
- L'enllaç _____ es presenta entre _____. Els àtoms que s'enllacen comparteixen electrons de la part més externa de l'escorça atòmica. Es tracta d'un enllaç molt fort.
- L'enllaç _____ es produeix entre _____. Els electrons volten lliurement formant un _____ al voltant dels nuclis.