

## GLI ELETTRONI

Gli elettroni gravitano intorno al nucleo.

Si può pensare che essi occupino degli strati concentrici via via più grandi.

Il primo strato può contenere massimo 2 elettroni, il secondo 8 e il terzo 8, ecc...

Questi strati vanno riempiti a partire dal più interno.

## ESEMPI

Un atomo è stabile da solo quando ha un guscio completo e, nella tavola periodica, solo i GAS NOBILI hanno questa configurazione.

## ESEMPI

Quindi un atomo che non sia un gas nobile, deve prendere o perdere elettroni per avere il guscio più esterno completo e avere quindi la stessa configurazione elettronica del gas nobile più vicino a lui.

## ESEMPI

Guardando la tavola periodica vediamo che essa è divisa in righe e colonne.

Le colonne sono 8 ; Tutti gli elementi della stessa colonna hanno lo stesso numero di elettroni nello strato più esterno e quindi avranno lo stesso comportamento

## ESEMPI

Quindi tutti gli atomi, a parte i gas nobili devono legarsi ad altri atomi per poter dare o prendere elettroni e raggiungere così una condizione di stabilità.

## ESEMPI