

ATOMO & IONE

un richiamo senza pretese

La molecola

è la parte più piccola di una sostanza che mantiene ancora le sue caratteristiche.

è formata da **ATOMI** legati fra loro.

l'atomo SINGOLO

è elettricamente **NEUTRO**

quando ha identità di cariche protoniche ed elettroniche

è elettronicamente **STABILE**

quando nel guscio elettronico esterno si trovano esattamente

8 elettroni

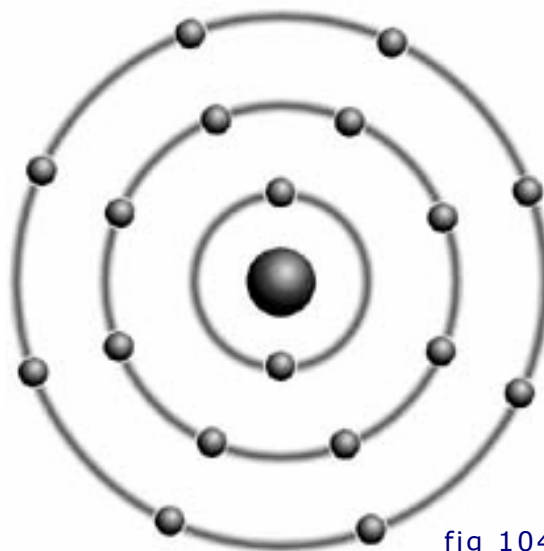


fig 104

in natura **sono stabili**

GAS NOBILI:
 neon
 argo
 kripto
 xenon
 radon

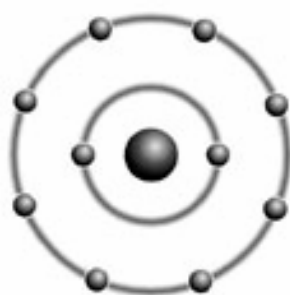
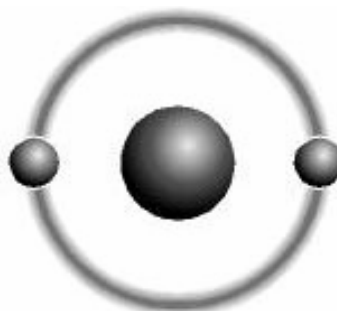


fig 105



elio

fig 106

© Copyright 2002 BELLCAST srl - Verona

ATOMO & IONE (segue 1)

Gli atomi **INSTABILI** ricercano la **STABILITA'**

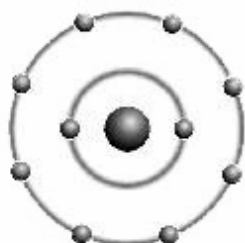
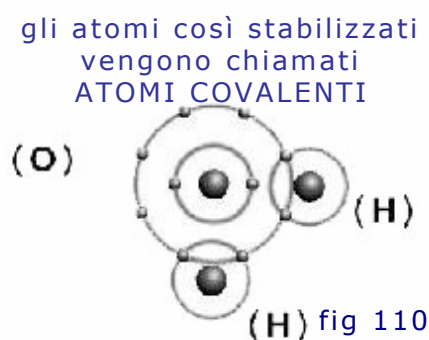
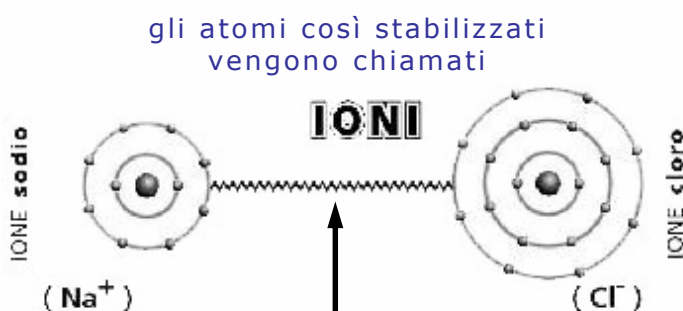
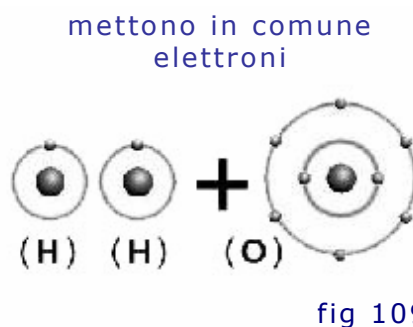
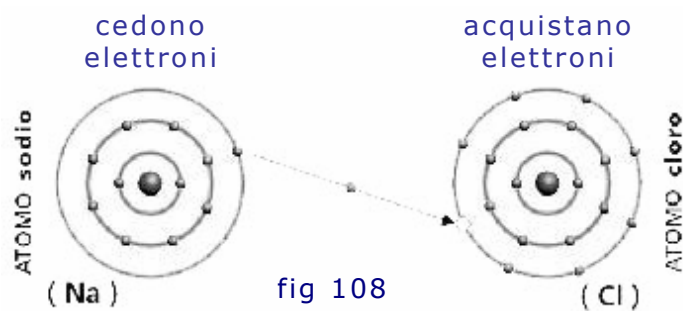


fig 107

Che viene raggiunta mettendo nel guscio esterno esattamente **8 elettroni**

Per raggiungere la **STABILITÀ** gli **ATOMI** instabili



e sono legati fra loro da Legame **IONICO**

fig 111