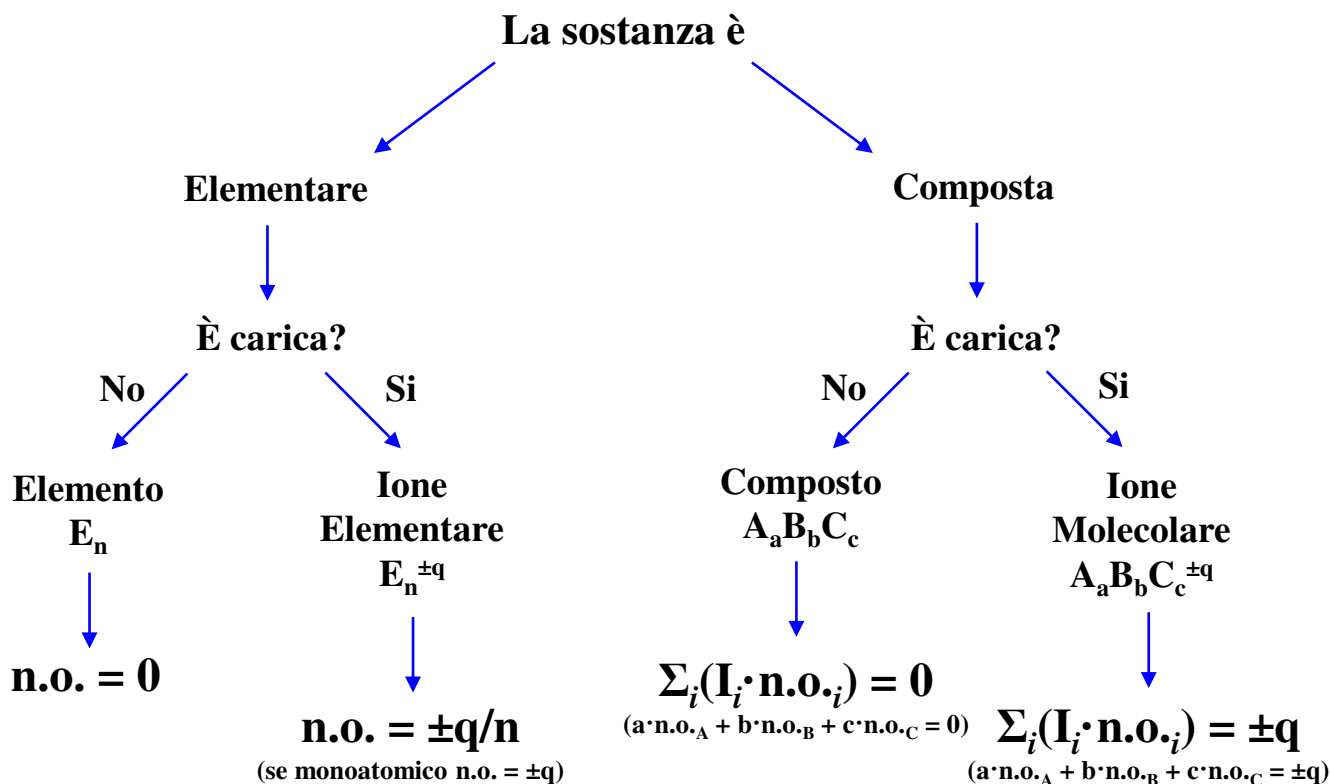


## Determinazione del numero di ossidazione (n.o.) di un elemento



Con  $\mathbf{I}_i$  = indice dell'elemento  $i$ -esimo nella formula.

Si deve ricordare inoltre che nei composti e negli ioni:

- Gli elementi del **I Gruppo** (Metalli Alcalini) hanno sempre: **n.o.** = +1
- Gli elementi del **II Gruppo** (Metalli Alcalino-Terrosi) hanno sempre: **n.o.** = +2
- Il **Fluoro** (F) ha sempre: **n.o.** = -1
- L'**Idrogeno** (H) ha: **n.o.** = +1 (con non metalli) o **n.o.** = -1 (coi metalli, *idruri*)
- L'**Ossigeno** (O) ha in genere: **n.o.** = -2                      tranne in F<sub>2</sub>O (**n.o.** = +2)  
ne*i perossidi* (**n.o.** = -1)

Es.  $\text{O}_2 \rightarrow$  elemento,  $\text{n.o.}_\text{O} = 0$ ;  $\text{Al}^{3+} \rightarrow$  ione monoatomico,  $\text{n.o.}_\text{Al} = +3$ ;  
 $\text{NaBF}_4 \rightarrow$  composto neutro,  $\text{n.o.}_\text{Na} = +1$ ,  $\text{n.o.}_\text{F} = -1$ ,  $\text{n.o.}_\text{B} = 0$   $-(+1) -4(-1) = +3$ ;  
 $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} \rightarrow$  ione molecolare,  $\text{n.o.}_\text{O} = -2$ ,  $q = -2$ ,  $\text{n.o.}_\text{Cr} = [-2 -7(-2)]/2 = +6$ .