

## Bilanciamento reazioni chimiche:

il numero di atomi nei reagenti deve essere lo stesso dei prodotti:

- non si possono modificare le formule chimiche
- è consentito solo variare il numero di molecole presenti utilizzando dei coefficienti numerici da posizionare prima della formula
- il coefficiente ovviamente ha effetto su tutti gli atomi presenti nella formula

regole pratiche per bilanciamento:

- 1) si inizia a bilanciare i metalli
- 2) si continua con gli altri elementi lasciando:
- 3) per penultimo l'idrogeno
- 4) per ultimo l'ossigeno

esempi:

