

Calcoli stechiometrici

La molarità (M)

- Affrontiamo adesso il caso in cui, nell'esecuzione di calcoli stechiometrici legati ad una reazione chimica, siano presenti delle sostanze in soluzione
- In ogni caso è necessario determinare il numero di mol (n) presenti nella soluzione
- Le formule da utilizzare sono le seguenti:

$$M \text{ (molarità)} = n / V \text{ (L)}$$

$$n = M \times V \text{ (L)}$$

- Può essere necessario utilizzare le consuete formule per determinare il numero di moli nel caso di sostanze solide o di sostanze in fase gassosa.

- Per risolvere il problema, ordiniamo i dati in una tabella:

| | Na + | Cl ₂ = | NaCl | |
|--|--------|-------------------|------|--|
| | 1.23 g | // | M = | |
| | | // | | |
| | | // | | |
| | | | | |