

LABORATORIO DELLE COMPETENZE

Mescola acqua e sale

Per verificare se il fenomeno osservato per acqua e alcol sia generalizzabile anche ad altre soluzioni, sperimenta che cosa accade alla massa e al volume di una soluzione ottenuta sciogliendo un solido (come il sale da cucina) in acqua.

Materiale

- 2 matracci
- bilancia da cucina
- acqua distillata
- sale da cucina
- pennarello

Procedimento



1 Versa due cucchiaini di sale da cucina in un matraccio e aggiungi acqua fino alla tacca.



2 Mescola i due componenti fino a sciogliere il sale e osserva ciò che è accaduto.

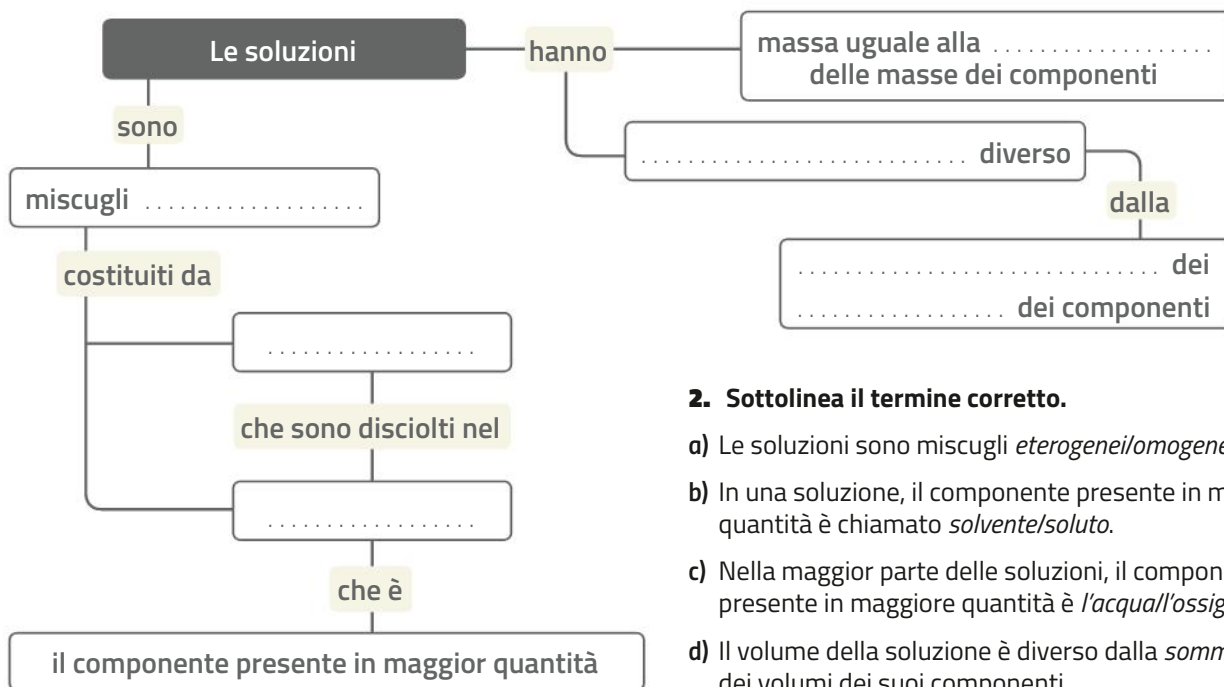
Che cosa concludi?

Il livello della soluzione ottenuta è più rispetto alla tacca segnata sul matraccio. In questo esempio, il della soluzione è dunque minore rispetto alla somma dei dei due componenti.

Ciò che invece non cambia, prima e dopo il mescolamento, è la

IMPARA A IMPARARE

1. Completa lo schema.



2. Sottolinea il termine corretto.

- a) Le soluzioni sono miscugli *eterogenei/omogenei*.
- b) In una soluzione, il componente presente in maggiore quantità è chiamato *solvente/soluto*.
- c) Nella maggior parte delle soluzioni, il componente presente in maggiore quantità è *l'acqua/l'ossigeno*.
- d) Il volume della soluzione è diverso dalla *somma/differenza* dei volumi dei suoi componenti.