



Miscugli e soluzioni

Se mescoli in un bicchiere sabbia e acqua, vedrai che ogni sostanza mantiene le proprie caratteristiche. Dopo aver mescolato, infatti, potrai **distinguere una sostanza dall'altra**. Se vorrai, inoltre, potrai di nuovo separare la sabbia dall'acqua. Mescolando sabbia e acqua avrai ottenuto un **miscuglio**.

Se invece mescoli sale e acqua vedrai che, una volta mescolate, le due sostanze **non si distinguono più l'una dall'altra**. In questo caso avrai ottenuto una **soluzione**.

Le soluzioni possono essere composte anche da due liquidi (per esempio acqua + vino). Si ottengono soluzioni anche con un liquido e un gas, per esempio con l'acqua e l'anidride carbonica si ottiene acqua gassata. Nella soluzione tra un liquido e un solido (per esempio acqua + zucchero) il liquido prende il nome di **solvente**. Il solvente più comune è l'acqua, che scioglie molte sostanze.

IN LABORATORIO



Procurati alcuni bicchieri e le sostanze indicate. Unisci le sostanze e mescolale: ottieni un miscuglio o una soluzione?

ACQUA + ACETO



- ☐ Miscuglio
☐ Soluzione

ACQUA + SABBIA



- ☐ Miscuglio
☐ Soluzione

LATTE + CAFFÈ



- ☐ Miscuglio
☐ Soluzione

HO CAPITO



Rispondi con X alle domande.

- Hai mescolato due sostanze, ma distingui ancora ognuna di esse. Che cosa hai ottenuto?
☐ Un miscuglio. ☐ Una soluzione.
- Hai mescolato acqua e sciroppo di menta. Che cosa hai ottenuto?
☐ Un miscuglio. ☐ Una soluzione.
- Se mescoli acqua e zucchero ottieni una soluzione. Quale delle due sostanze è il solvente?
☐ Lo zucchero. ☐ L'acqua.
- Si può mescolare un liquido con un gas? Se rispondi sì, fai un esempio.
☐ No. ☐ Sì, per esempio