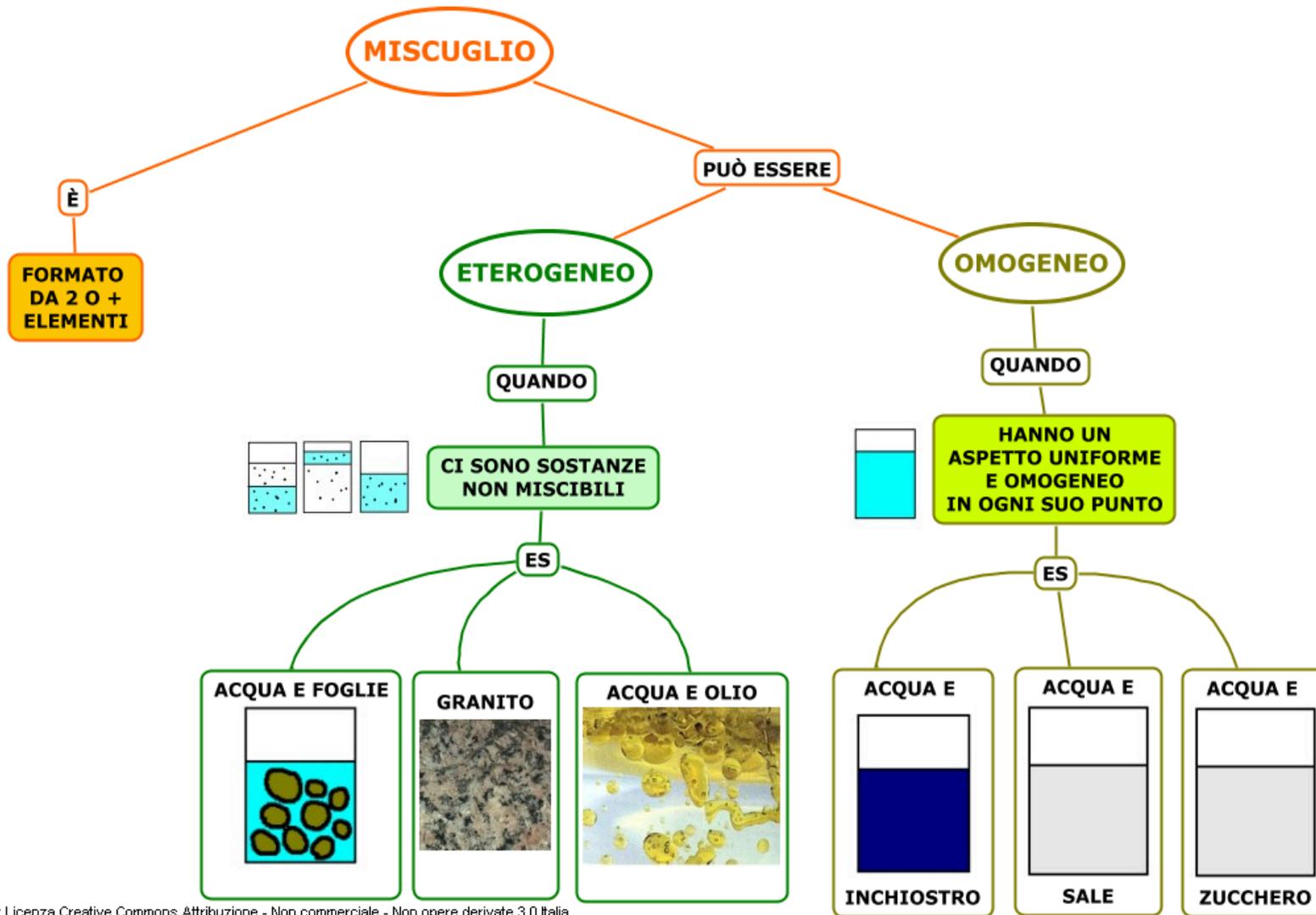


Esperimento

I MISCUGLI



FORMAZIONE DEI MISCUGLI

(ricordare che l'acqua è il solvente e va in quantità maggiore)

Aggiungere nel primo bicchiere l'acqua fino a 3 cm dal bordo (due dita dal bordo)

Aggiungere 2 cucchiaini o 2 pipette di soluto (sabbia o sale o olio....) a seconda da quale miscuglio si comincia



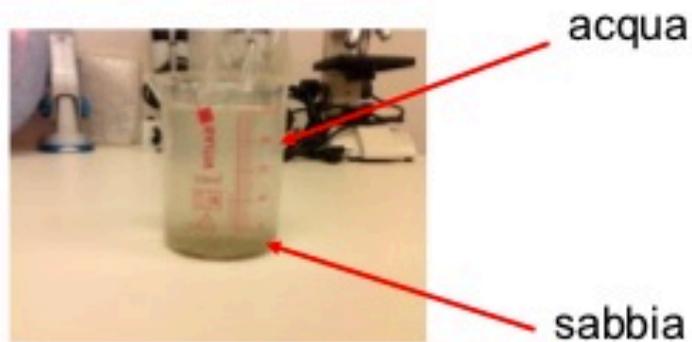
Mescolare fino alla completa miscelazione



MISCUGLIO ETEROGENEO

Un miscuglio eterogeneo è una porzione di materia con composizione diversa da punto a punto.

E' costituito da componenti che sono individuabili con i sensi.



MISCUGLIO OMOGENEO O SOLUZIONE

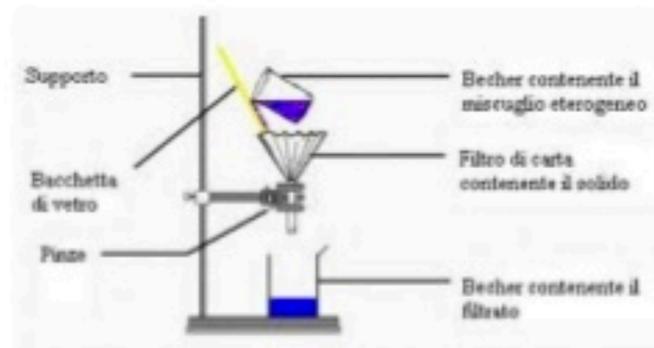
Un miscuglio omogeneo è una porzione di materia con composizione identica in ogni suo punto.

E' costituito da componenti che non sono individuabili con i sensi.

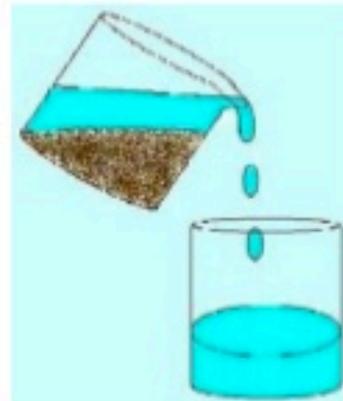


METODI DI SEPARAZIONE DEI COMPONENTI DI UN MISCUGLIO ETEROGENEO

1. PER FILTRAZIONE: utilizzato per separare miscugli solido- liquido o liquido-liquido.



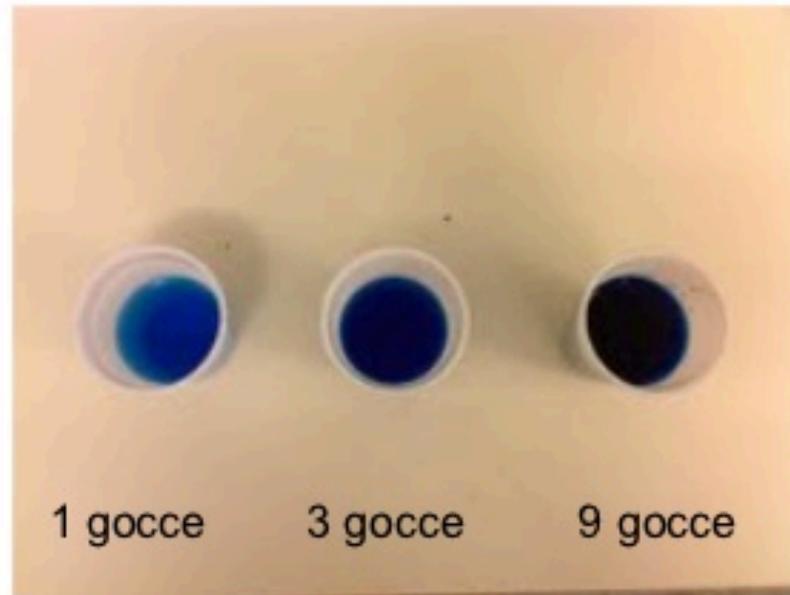
2. PER DECANTAZIONE: utilizzato per separare miscugli solido- liquido.



CONCENTRAZIONE DI UNA SOLUZIONE

In base alla concentrazione una soluzione può essere definita:

- SATURA: contiene la massima quantità di soluto sciolto nel solvente; il soluto non si scioglie più e quindi si forma il fondo;
- CONCENTRATA: se è vicina alla saturazione;
- DILUITA: se la soluzione è lontana dalla saturazione.



Acqua + inchiostro

Dalla più diluita alla più concentrata

Soluzione satura



Il soluto non si
Scioglie più