

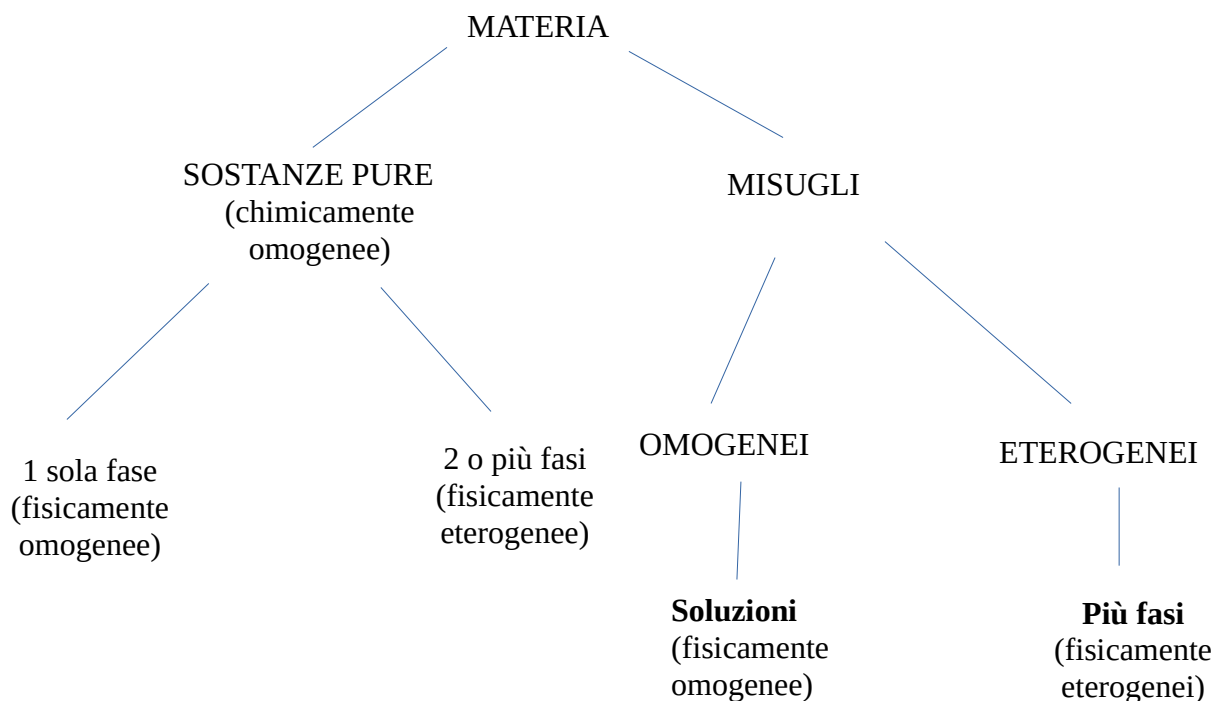
RELAZIONE SCIENZE

titolo:I MISCUGLI

scopo , obiettivo: vedere cosa vuol dire miscuglio omogeneo o eterogeneo chimicamente e fisicamente

materiali o strumenti: -zolfo
-ferro
-2 vetrini d' orologio
-3 provette
-1 mortaio
-1 calamita

cenni teorici:



metodo o svolgimento: abbiamo preso 3,2 grammi di zolfo e 5,6 di ferro posizionandoli in due vetrini di orologio diversi, grazie ad una calamita abbiamo visto che il ferro veniva attratto da essa. Poi grazie al mortaio li abbiamo mescolati assieme formando quasi un miscuglio omogeneo, fisicamente.



Dopo averli mescolati assieme per bene li abbiamo appoggiati sul vetrino di orologio più grande e con una calamita li abbiamo cercati di separare, visto che il ferro era attratto dalla calamita lo zolfo, no.



Dopo averli separati e quindi aver capito che non era un miscuglio omogeneo .

Abbiamo messo nella prima provetta un po' di ferro e nell'altra un po' di zolfo e in tutte e due abbiamo aggiunto l'acido cloridrico, solo il ferro ha fatto reazione

Grazie ad un esperto che ha messo in una provetta ferro zolfo e acido cloridrico (reagente) e poi lo ha riscaldato grazie ad una fiamma a gas abbiamo osservato che le due sostanze hanno fatto reazione diventando solfuro di ferro.



Conclusione: l'esperimento è andato a buon fine, c'è stato solo un imprevisto nella separazione del ferro e dello zolfo.