



Miscugli omogenei o soluzione

contengono elementi/componenti non distinguibili e si dicono **SOSTANZE PURE**  
( es. bicarbonato di sodio, sale da cucina, lo zucchero)

Miscugli eterogenei

insieme di due o più elementi/componenti che mantengono le proprie caratteristiche e, anche se mescolate sono distinguibili ad occhio nudo o con strumenti idonei  
**es.** latte (gocce di grasso e acqua), farina integrale (farina e crusca) la schiuma da barba, la panna montata, l'albume dell'uovo, la gelatina, l'acciaio, l'aria, l'acqua del mare

**ESEMPI DI:**

**MISCUGLIO SOLIDO:**

**La sabbia**

**DIVERSI MINERALI (quarzo, feldspato), qualche frammento di conchiglie**

**SOSPENSIONE:**

**Acqua e polvere di marmo**

**Se versiamo polvere di marmo nell'acqua = le particelle solide rimangono sospese per un po' nell'acqua**

**EMULSIONE:**

**Acqua e olio**

**l'olio non si mescola con l'acqua, ma galleggia sulla sua superficie. Se vogliamo ottenere un MISCUGLIO, bisogna mescolare le due sostanze energicamente; appena finiamo di agitare, le due sostanze si dividono nuovamente.**

**Miscuglio di due liquidi che NON si sciolgono l'uno nell'altro**

<b>EMULSIONE</b>	
<b>SOSPENSIONE</b>	
<b>MISCUGLIO SOLIDO</b>	

1. **SALAME**
2. **GRANITO**
3. **SUOLO**
4. **ACQUA DEL MARE**
5. **LATTE**
6. **OLIO E ACQUA**
7. **ACQUA E SABBIA**
8. **SUCCO DI FRUTTA (polpa di frutta in acqua)**
9. **FANGO (terra, argilla e limo in acqua)**
10. **GELATO (cristalli di ghiaccio in crema)**

1. **che cos'è un'emulsione? Fai un esempio**
2. **quale tipo di miscuglio si ottiene mescolando un liquido con una polvere insolubile?**