

The background features several flowing, wavy bands of color. At the top, a thick band of red and orange flows from left to right. At the bottom, there are more complex, overlapping waves in shades of red, orange, and yellow, creating a sense of movement and depth. The central area is a plain white background where the text is located.

I MISCUGLI

I MISCUGLI ETEROGENEI

Un miscuglio è definito eterogeneo quando le sostanze che lo compongono sono visibili o ad occhio nudo o con un microscopio.



I MISCUGLI OMOGENEI

Sono esempi di miscugli omogenei: la benzina, l'acqua potabile, le leghe metalliche (acciaio, bronzo, ottone, etc.), l'aria, le miscele di gas.

I miscugli possono essere classificati in miscugli omogenei e miscugli eterogenei. Un miscuglio è omogeneo quando le sostanze che lo compongono si mescolano in modo uniforme e non sono distinguibili con un microscopio.



Miscugli eterogenei ed omogenei

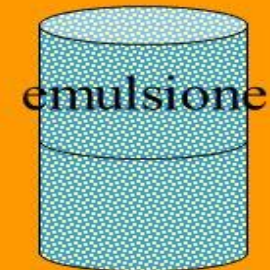
- Eterogenei

- Sono quei miscugli che presentano una composizione chimica variabile da punto a punto e presentano proprietà tipiche dei **componenti**

- Omogenei

- Sono quei miscugli che hanno una composizione costante da punto a punto e presentano proprietà tipiche del **miscuglio** e dipendono dalla composizione del miscuglio

immiscibili



Miscugli omogenei **liquido-gas**, sono formati da **gas disciolto in un liquido**.

Esempi:

L'acqua frizzante è un esempio di diossido di carbonio in acqua.



La COCA COLA è una soluzione in cui sono presenti :

SOLUTI SOLIDI: zucchero, caffeina, caramello

LIQUIDI: acido ortofosforico

GASSOSI: anidride carbonica.





**REALIZZATO DA:
FRANCESCO SACRANO
1B**