



POLARITA' – SOLUBILITA' – MISCIBILITA'

A cura di Rossana Baglioni e Serena Arcelli

Materiali:

burette – provette – porta provette – bacchetta di vetro - bacchette di plexiglass e di ebanite – beker – spatola - alcool etilico – esano – etere – acetone – iodio – cloruro di sodio

Polarità - procedimento:

Caricare una bacchetta di energia statica strofinandola ripetutamente con una striscia di lana e avvicinarla ai diversi liquidi che scendono dalle burette. Ripetere poi il procedimento con l'altra bacchetta.

Osserva ciò che accade e riporta i dati nella tabella.

Campione	Osservazioni Attrae/Non attrae		Sostanza	Formula	Conclusioni Polare/Apolare
	plexiglass	ebanite			
1					
2					
3					
4					

Miscibilità - procedimento:

Servendoti di una serie di provette procedi a mescolare a due a due i vari liquidi; osserva se si mescolano tra loro e raccogli i dati nella tabella seguente.

	Acqua	Alcool	Esano	Etere e/o acetone
Acqua				
Alcool	—			
Esano	—	—		
Etere e/o acetone	—	—	—	

Solubilità - procedimento:

Servendoti di un'alta serie di provette procedi a mescolare i vari liquidi con i solidi; osserva che cosa succede e raccogli i dati nella tabella seguente.

	Iodio	Cloruro di sodio
Acqua		
Alcool		
Esano		
Etere e/o acetone		

ATTENZIONE: In caso di contatto accidentale con la pelle, lavare immediatamente la parte interessata con acqua e sapone.

SMALTIMENTO DEI RIFIUTI: Versate il contenuto delle provette nel contenitore di raccolta liquidi.