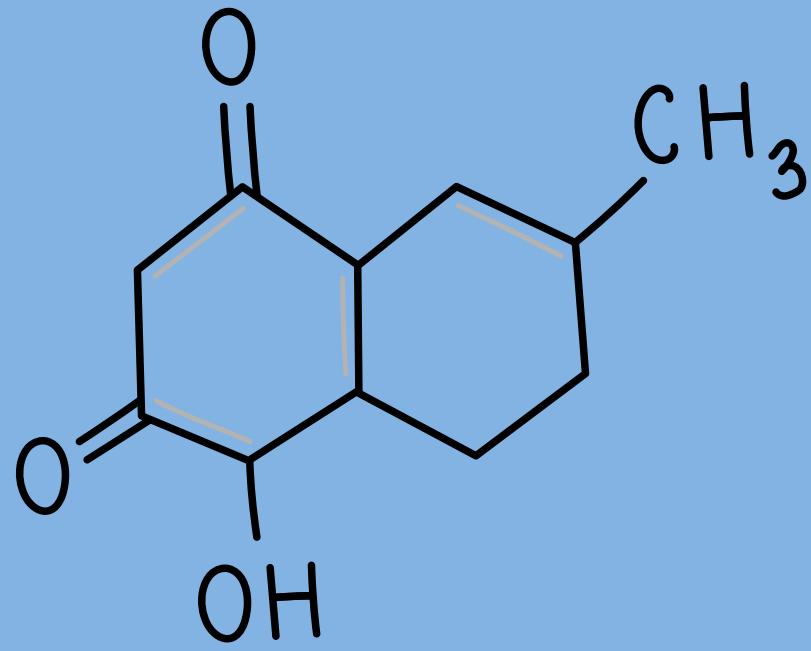




MISCUGLI E SOLUZIONI











LEZIONE 6 CHIMICA



MATERIALI

- ACQUA
- BICCHIERI
- CUCCHIAINI
- OLIO
- SALE
- ZUCCHERO
- BICARBONATO
- CAFFÈ



 SALE	 ZUCCHERO	 OLIO	 CAFFÈ
 BICARBONATO	 CUCCHIAIO	 MESCOLARE	 ACQUA



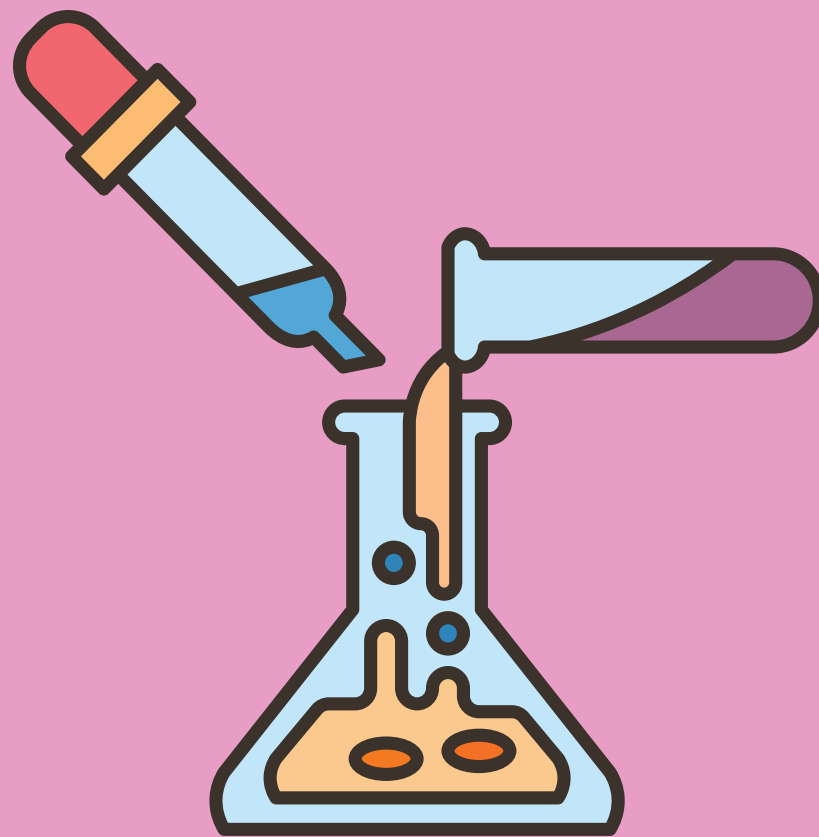
Nome _____ Cognome _____
 Classe _____ Data _____

Trova i collegamenti

	+		MISCUGLIO	
	+			
	+		SOLUZIONE	
	+			




SPERIMENTIAMO

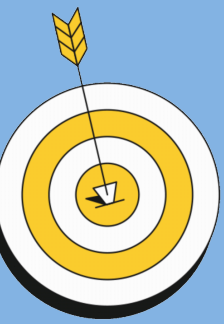


PRESEQUISITI

- SAPER DISTINGUERE I MATERIALI E LE SOSTANZE IN BASE AD ALCUNE PROPRIETÀ (COLORE, STATO FISICO, ODORE).
- CONOSCERE LE FORME DELLA MATERIA (SOLIDO, LIQUIDO, GAS)

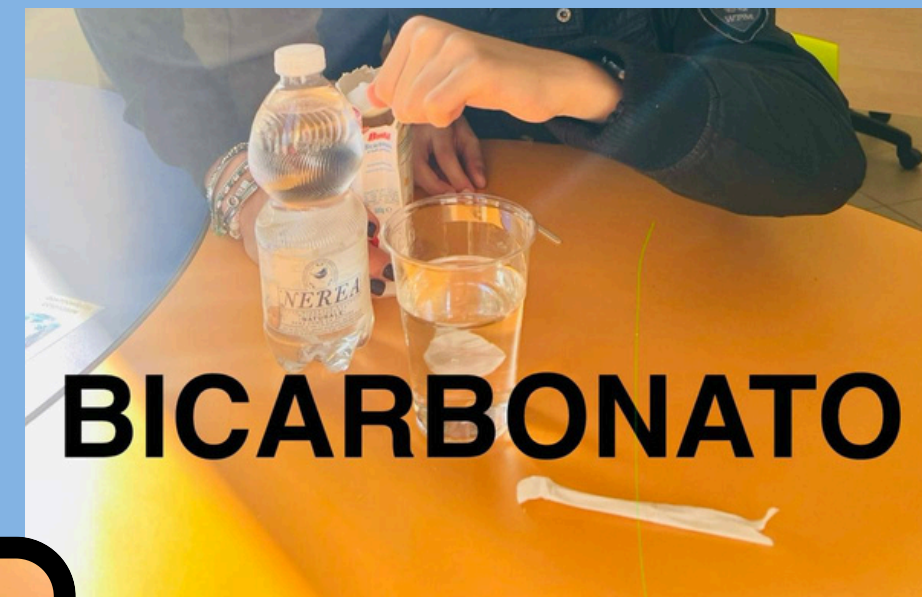
OBIETTIVI SPECIFICI DI APPRENDIMENTO

- RICONOSCERE LA DIFFERENZA TRA MISCUGLIO OMOGENEO E ETEROGENEO.
- CAPIRE COSA SI INTENDE PER SOLUZIONE, SOLVENTE E SOLUTO.
- SAPER OSSERVARE E DESCRIVERE ESPERIMENTI SEMPLICI.
- SVILUPPARE LA CAPACITÀ DI COLLABORARE IN COPPIA O PICCOLO GRUPPO.
- APPLICARE I CONCETTI A SITUAZIONI REALI (CUCINA, AMBIENTE, IGIENE, ECC).

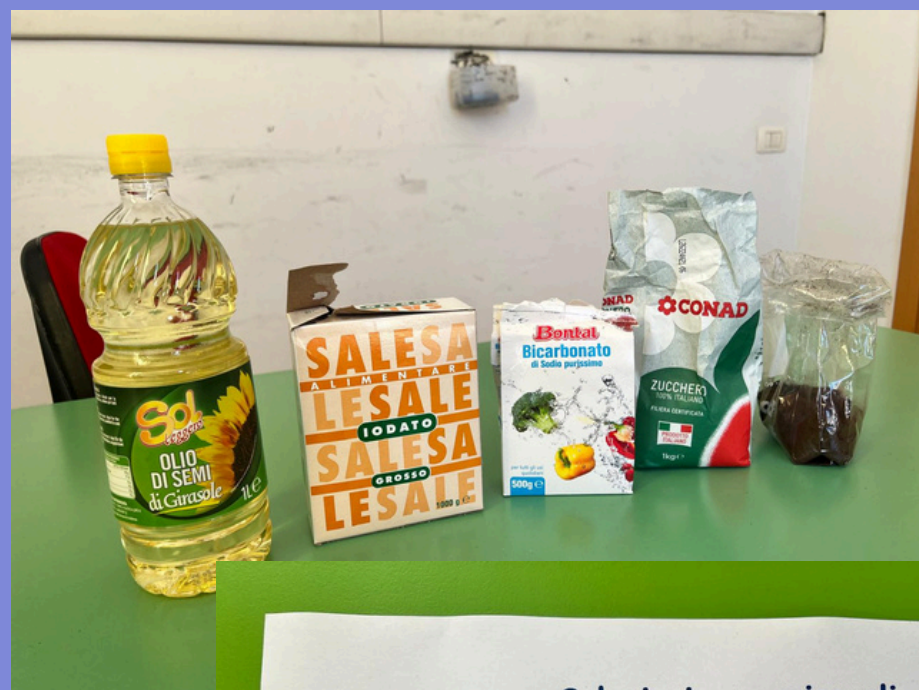




ZUCCHERO







BICARBONATO




Soluzioni e miscugli

mescolando due sostanze si ottiene una **soluzione** quando due sostanze mescolate non si sciolgono si ottiene un **miscuglio**

acqua	sale	acqua	olio
			
solvente	soluto	solvente	soluto

una volta mescolati non si distinguono uno dall'altro



Paradiso delle mappe



BICARBONATO



SALE GROSSO

