



UNIVERSITÀ DEGLI STUDI DI MILANO

Dipartimento di Chimica
Progetto Lauree Scientifiche



Appuntamenti con la CHIMICA – 2020/2021

L'ELUSIVA MOLE

FINALMENTE IN TRAPPOLA!

Prof. Sergio Stoccoro

Dipartimento di Chimica e Farmacia, Università degli Studi di Sassari

Il Sistema Internazionale delle Unità di misura, SI, è costruito su sette unità fondamentali insieme alle corrispondenti grandezze base (ad es. lunghezza, massa e tempo). Sebbene la maggior parte di queste siano familiari a tutti gli scienziati, la grandezza fondamentale "**quantità di sostanza**" e la sua unità "**mole**" sono meno familiari e vengono utilizzate principalmente dai chimici.

La **mole** e la **quantità di sostanza**, sono state le ultime ad essere inserite nel SI, anche se la mole era nota ed usata da tempo nella comunità dei chimici, per cui essa esisteva prima della grandezza di cui è diventata poi unità di misura, con tutto il conseguente rigore metrologico. Anche per questo la mole è sempre fonte di difficoltà per molti studenti (**elusiva mole**) e in questa presentazione si cerca di chiarirne il concetto discutendone la storia, la sua relazione con la costante Avogadro, fino ad arrivare all'ultima definizione, elaborata dai metrologi dopo anni di discussione, ed entrata in vigore nel maggio del 2019.

Qual'è la massa di un numero di Avogadro di atomi di cloro?



11 Maggio 2021 - Ore 15.30

On - line webinar (zoom.us)

info/prenotazioni: orientamento.segreteria@unimi.it