

CHIMICA ANALITICA

Analista → cosa c'è e quanto ce n'è nel campione
 ⇒ emissione di un rapporto di prova: documento ufficiale da cui si attingono n° del campione, n° del rapp. di prova, date di inizio e fine analisi, elenco dei parametri riportati, incertezza di misura, risultati, unità di misura, metodica di analisi.

→ ai risultati per avere significato deve sempre essere affiancata l'incertezza di misura

PROCESSO ANALITICO:

- ① Studio della problematica → cosa ricercare e come ricercarlo
- ② Selezione del metodo di analisi più appropriato in base a cosa bisogna analizzare
- ③ Campionamento
- ④ Preparazione di un campione da laboratorio
- ⑤ Definizione dei campioni replicati
- ⑥ Preparaz. delle soluzioni campione
- ⑦ Eliminaz. delle interferenze dalla soluz.
- ⑧ Calibrazione degli strumenti e misurazione
- ⑨ Calcolo dei risultati.

⑩ Valutazione dell'attendibilità dei dati analitici

⇒ Tutte queste fasi sono soggette ad errori, che possono essere:

* **SISTEMATICI**: dovuti a cause specif., che possono essere individuate e corrette.

* **CASUALI**: errori indeterminati dati da oscillaz. del sistema di misura (sia del sistema sia dell'operatore). Non si individuano.

* **GROSSOLANI**: errore di sbadata goccia dell'operatore (ad es. invertire le cifre). Può dipendere ad es. dall'umore.

INCERTEZZA → errore sperimentale; è legato a limitaz. di accuratezza dello strumento di misura. Il grado di incertezza è l'intervallo nel quale c'è la prob. del 68% di trovare il valore vero della misura.