

Data _____ Classe _____ Ora inizio _____

Nome _____ Cognome _____ Ora consegna _____

1. Per mole di un composto si intende:

- a) un numero di molecole pari al numero di atomi presenti in una molecola
- b) la somma della massa dei singoli atomi costituenti la molecola
- c) un gran numero di molecole messe insieme
- d) quante volte la massa di una molecola è maggiore dell'unità di massa atomica
- e) una quantità di sostanza che contiene un numero di molecole pari alla costante di Avogadro

2. La costante di Avogadro indica:

- a) le dimensioni delle molecole di una mole
- b) l'unità di massa atomica
- c) il peso in grammi di una molecola di un composto
- d) un valore ricavato sperimentalmente
- e) corrisponde al numero atomico (Z) di un elemento

3. La massa molare corrisponde:

- a) alla massa espressa in g di una mole di molecole di un composto
- b) alla massa espressa in u di una molecola di un composto
- c) alla somma delle masse atomiche in unità di massa atomica
- d) alla somma degli atomi contenuti in una molecola
- e) ad una costante, determinata sperimentalmente, uguale per tutti i composti

4. Calcola il numero di moli che corrispondono a 25,4 g di Au_2O_3

Svolgimento

Risultato

5. Calcola i grammi corrispondenti a 0,748 moli di H_2CrO_4

Svolgimento

Risultato