

Regole del gioco

Si chiede di risolvere il problema usando un ragionamento. **Equazioni, incognite o sistemi di equazioni non sono ammessi.**

Per ricevere il bonus è necessario risolvere il problema spiegando tutti i passaggi e facendo poi la verifica.

È necessario inoltre riportare anche i tentativi sbagliati e il tempo impiegato per la soluzione.

Problema bonus

Un miscuglio di CH_4O , C_6H_6 e $\text{C}_7\text{H}_6\text{O}$ del peso di 44,37 g dà all'analisi elementare: C = 68,74%; H = 8,905% ed il resto ossigeno. Calcolare i grammi di C_6H_6 nel miscuglio.

M.a.r. H=1,008; C=12,01; O=16,00

Pesi molecolari: 1 mol CH_4O = 32,04 g CH_4O ; 1 mol C_6H_6 = 78,11 g C_6H_6 ; 1 mol $\text{C}_7\text{H}_6\text{O}$ = 106,1 g $\text{C}_7\text{H}_6\text{O}$.

Buon divertimento!