

Problemi col bonus

Masse atomiche relative: C=12,01; O=16,00 Na=22,99; Cl=35,45; K=39,10; Fe=55,85.

Tra parentesi quadra è riportato il peso molecolare.

1. Quante molecole di ossigeno si potrebbero ottenere da 10,00 g di carbonato ferrico [291,7]?

(si chiede di risolvere il problema *in almeno 2 modi*)

2. Un miscuglio contenente NaCl [58,44], NaClO [74,44] e KClO [90,55] dà all'analisi 16,64% di O e 21,52% di Na. Calcolare la percentuale di K nel miscuglio.

Regole del gioco: è consentito usare soltanto il ragionamento. Algoritmi matematici quali equazioni lineari o sistemi di equazioni ed altri tipi di "stampelle" non sono ammessi.

PS: per ricevere il bonus è necessario consegnare la soluzione con tutti i tentativi fatti, spiegando perché sono sbagliati. Inoltre, riportare il tempo totale impiegato per trovare la soluzione, con una spiegazione qualitativa della stessa.

Buon divertimento!