

13. (I) Qual è l'equivalente in acqua di 4.00 kg di piombo?

Soluzione

interface(displayprecision = 3) : restart :

cPb := 130.0 ; cH2O := 4186.0 ; mPb := 4.0 ;

130.0

4186.0

4.0

(1)

Le capacità termiche dei due sistemi si devono eguagliare, per cui :

eq := mPb·cPb = mH2O·cH2O

520.000 = 4186.000 mH2O

(2)

mH2O := solve(eq, mH2O)

0.1242236025

(3)

ovvero una massa di acqua pari a circa **124 g** .