

457. Sa koliko molekula kristalne vode kristalise fero-sulfat, ako je za dobijanje 1L rastvora fero-sulfata koji će sadržavati 3,00 mola bezvodne soli, potrebno uzeti 834g kristalne soli.

Pošto se u 834g ($\text{FeSO}_4 \cdot x \text{H}_2\text{O}$) nalazi 3 mol FeSO_4 , to znači da se u 278g ($\text{FeSO}_4 \cdot x \text{H}_2\text{O}$) nalazi 1 mol FeSO_4 .

Kako je $M_r(\text{FeSO}_4)=152$, odnosno, $M(\text{FeSO}_4)=152\text{g/mol}$, vidimo da preostala masa vode iznosi 126g.

Dakle, ako to napišemo preko proporcija, dobijamo sledeće:

