|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| m(HCOOH), г | n(HCOOH), моль  | 25% р-р HCOOH плотностью 1,06 г/мл | m(Ca(OH)2) | n (Ca(OH)2) | 2% раствор Ca(OH)2 плотностью 1 г/мл | (HCOO)2Ca |
|  |  | m раствора  | V раствора  | изб/недост.  |  |  | m раствора  | V раствора  | изб/недост.  | n | m |
| 6 | 0,027 моль | 4,968 г | 4,69 мл | изб | 1г | 0,0135 моль | 50 г | **50 мл** | нед | 0,0135 моль | 1,755г |

m(р-ра Ca(OH)2) = ρ·V=50·1=50 г

m(р.в. Ca(OH)2) = $\frac{w·mр-ра}{100\%}$=$\frac{2·50}{100\%}$=1 г

n(Ca(OH)2)=$\frac{m}{M}$=$\frac{1}{74}$=0,0135 моль

по уравнению n(Ca(OH)2)=n(HCOO)2Ca)= 0,0135 моль

m(HCOO)2Ca)=)=n(HCOO)2Ca)=) ·M (HCOO)2Ca)= 0,0135·130=1,755 г

по уравнению 2n(Ca(OH)2)=n(HCOOН)=0,027 моль

m(HCOOH)=n·M= 0,027·46=1,242 г

m(р-ра HCOOH)=$\frac{mр.в.}{w}$\*100%=1,242/25\*100%=4,968 г

V(р-ра HCOOH) =m/ρ=4,968/1,06=4,69 мл