

## Gelatine

34 Gly, Pro en Val

35 Het gelatine reageert met water tot de afzonderlijke aminozuren.

De massa van het water dat heeft gereageerd, moet worden opgeteld bij de massa van het gelatine.

36 - molmassa van glycine =  $75,07 \text{ g mol}^{-1}$

$27,1 \text{ g glycine} = (27,1 / 75,07) = 0,361 \text{ mol glycine}$

- molmassa van valine =  $117,1 \text{ g mol}^{-1}$

$3,0 \text{ g valine} = (3,0 / 117,1) = 2,56 \times 10^{-2} \text{ mol valine}$

- aantal mol glycine : aantal mol valine =  $0,361 ; 2,56 \times 10^{-2} = 14 : 1,0$