

Blaasstenen

- 29 $2 \text{C}_3\text{H}_6\text{NO}_2 - \text{SH} \rightarrow \text{C}_3\text{H}_6\text{NO}_2 - \text{S} - \text{S} - \text{C}_3\text{H}_6\text{NO}_2 + 2 \text{H}^+ + 2 \text{e}^-$
- 30 Cysteïne staat elektronen af en is dus reductor.
- 31 Eiwitten zijn opgebouwd uit aminozuren, o.a. cysteïne. Minder eiwitten betekent minder cysteïne. Er kan dan ook minder cystine gevormd worden.
- 32 $\text{Ca}^{2+}(\text{aq}) + \text{C}_2\text{O}_4^{2-}(\text{aq}) + 2 \text{H}_2\text{O}(\text{l}) \rightarrow \text{CaC}_2\text{O}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}(\text{s})$
- 33 - $V = 0,52 \text{ mm}^3 = 0,52 \cdot 10^{-3} \text{ cm}^3$
- $m = \rho \cdot V = 1,7 \cdot 0,52 \cdot 10^{-3} = 8,8 \cdot 10^{-4} \text{ g}$
- dat is : $(8,8 \cdot 10^{-4} / 137,3) = 6,4 \cdot 10^{-6} \text{ mol MgNH}_4\text{PO}_4$
- 34 Het PO_4^{3-} -ion neemt twee H^+ -ionen op en reageert hier als base.
- 35 De gevormde ionen verlaten in opgeloste vorm met de urine het lichaam en het evenwicht zal zo naar rechts aflopen.
- 36 Bij een bepaalde massa heeft gruis een groter reactieoppervlak dan grote blaasstenen. Aan een groter reactieoppervlak vinden per tijdseenheid meer effectieve botsingen plaats. Het gruis zal eerder verdwenen zijn dan grote blaasstenen.