

Loodwit en de oude meesters

- 9 $\text{Pb}(\text{CH}_3\text{COO})_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \rightarrow \text{PbCO}_3 + 2 \text{CH}_3\text{COOH}$
- 10 Bij de vorming van $\text{Pb}(\text{CH}_3\text{COO})_2$ uit $\text{Pb}(\text{OH})_2$ worden 2 moleculen CH_3COOH gebruikt. Bij de vorming van PbCO_3 uit $\text{Pb}(\text{CH}_3\text{COO})_2$ worden 2 moleculen CH_3COOH gevormd. Er is geen netto verbruik van CH_3COOH .
- 11 Het broeien van paardenmest is een exotherm proces en heeft temperatuurverhoging tot gevolg. Daardoor neemt de reactiesnelheid toe. Ook de verdampingssnelheid van ethaanzuur en de vorming van gasvormige stoffen uit de broeiende paardenmest zullen sneller verlopen.
- 12 Olie. (zie regel 10)
- 13
- Door hydrolyse van triglyceriden uit de olie ontstaan vetzuren en glycerol.
 - De vetzuren reageren met hydroxide-ionen uit het loodwit tot de zuurrestionen.
 - Deze zuurrestionen reageren met loodionen tot loodzeep.
- 14 $m/z = 35$ en/of 37
 $m/z = 283$ en/of 284
- 15 Het palmitaat-ion heeft een massa van 255 u. Voor het loodion blijft er dan nog $463 - 255 = 208$ u over. Volgens tabel 25 is dit het meest voorkomende lood-isotoop.

De formule : $\text{PbC}_{15}\text{H}_{31}\text{COO}^+$