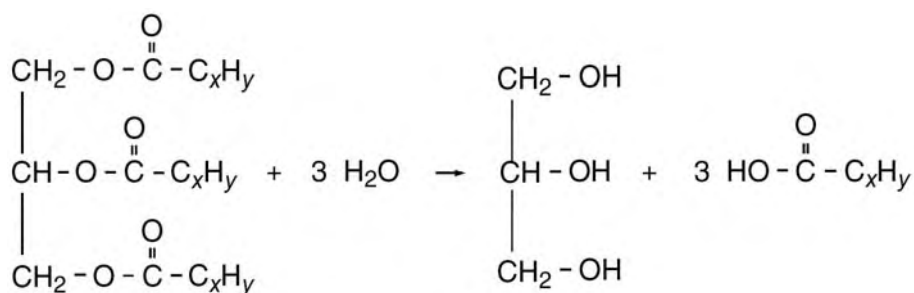


Loodwit en de Oude Meesters

- 7 $\text{Pb}_3(\text{OH})_2(\text{CO}_3)_2$
- 8 Er wordt een carbonaat gevormd, de stoffen uit de lucht zijn CO_2 en H_2O .
- 9 Bij de vorming van $\text{Pb}(\text{CH}_3\text{COO})_2$ uit $\text{Pb}(\text{OH})_2$ worden 2 moleculen CH_3COOH gebruikt. Vervolgens : $\text{Pb}(\text{CH}_3\text{COO})_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \rightarrow \text{PbCO}_3 + 2 \text{CH}_3\text{COOH}$ en worden er weer 2 moleculen CH_3COOH teruggevormd. Er is geen netto verbruik.
- 10 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.

11



- 12 - Door hydrolyse van triglyceriden uit de lijnolie ontstaan vetzuren en glycerol.
- De vetzuren reageren met hydroxide-ionen uit het loodwit tot de zuurrestionen.
- Deze zuurrestionen reageren met loodionen tot loodzeep.
- 13 - Laat een hoeveelheid paardenmest broeien.
- Vang de damp op en leidt die door water.
- Test de ontstane oplossing op de aanwezigheid van chloride-ionen (bijvoorbeeld met een zilvernitraatoplossing, de zilverionen vormen een neerslag met chloride-ionen).