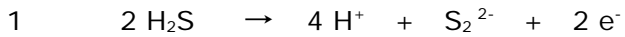
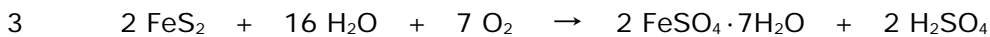


## Ammoniet

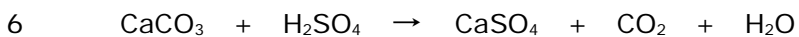


- 2 Als een dier na zijn dood verrot in een substraat waaruit waterstofsulfide niet kan ontsnappen, bijvoorbeeld in klei, dan kan waterstofsulfide omgezet worden in o.a. disulfide-ionen, die met in het water aanwezige ijzer-ionen reageren tot ijzer(II)disulfide (pyriet).



- 4 - massa van 1,00 mol melanteriet ( $\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ ) = 278,0 g  
massa van 1,00 g markasiet ( $\text{FeS}_2$ ) = 120,0 g  
- de massa wordt :  $(278,0 / 120,0) = 2,32$  keer zo groot

- 5 Je moet ook de dichtheden van de beide stoffen kennen.



(er zijn hier meerdere goede antwoorden mogelijk, zie het correctievoorschrift)