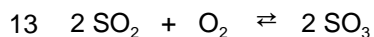
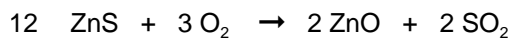
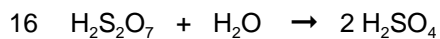


## Zwavelzuur uit zinkerts



14 Alle stoffen komen in de gasfase voor. Er is geen grensvlak, het is een homogeen evenwicht.

15 In de reactor heerst een hogere temperatuur en de katalysator zal beter werken en bereikbaar zijn dan metaalionen in muren. Ook kan in een reactor een hogere druk gebruikt worden en dat betekent hogere concentraties van de gasvormige reagerende stoffen.



17 stof 1 is :  $\text{H}_2\text{O}$   
stof 2 is :  $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_7$   
stof 3 is :  $\text{H}_2\text{SO}_4$