

## Water, wijn, melk of bier?

5. In B is de indicator fenolftaleïne aanwezig. Er ontstaat een paarsrode vloeistof.  
Dan moet de pH minimaal 10,0 zijn (zie TAB 52).  
Tussen de pH-waarden van 8,2 en 10,0 treedt een geleidelijke verandering op van kleurloos via roze naar paarsrood. Vanaf pH = 8,2 begint de “wijn” dus te kleuren
6. 
$$\text{Ba}^{2+} + \text{CO}_3^{2-} \rightarrow \text{BaCO}_3$$
7. -  $[\text{H}^+] : 8 \text{ mol L}^{-1}$   
- pH : - 0,9
8. Het aanwezige broomthymolblauw wordt geel. Dat betekent : pH < 6,0 .  
De resulterende oplossing is dus zuur : het zoutzuur is in overmaat.
9. Koolstofdioxide.
10. Zoutzuur : een sterk zuur met hoge concentratie is gevaarlijk voor huid en ogen.  
Bariumchloride-oplossing : is giftig.  
Soda-oplossing : is gevaarlijk voor huid en ogen vanwege de hoge pH.  
(je hoeft maar 2 oplossingen te noemen, zie ook TAB 97A)