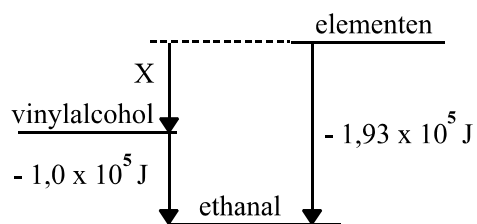


Lichtgevoelige lak

18.



$$\text{vormingswarmte vinylalcohol} = X = -1,93 \times 10^5 + 1,0 \times 10^5 = -0,9 \times 10^5 \text{ J mol}^{-1}$$

19. - 1 molecuul polyvinylalcohol (pva) staat 2 electronen af
1 $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ -ion neemt in zuur milieu 6 electronen op
3 mol pva reageert dus met 1 mol $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$
- 1,00 g pva = $1,00 / 44,06 = 2,27 \times 10^{-2}$ mol pva
 - $2,27 \times 10^{-2}$ mol pva reageert met $2,27 \times 10^{-2} / 3 = 7,57 \times 10^{-3}$ mol $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$
 - nodig : $7,57 \times 10^{-3} / 0,500 = 1,51 \times 10^{-2}$ L = 15,1 mL 0,500 M $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ oplossing
20. In tegenstelling tot polyvinylketon bevat polyvinylalcohol OH-groepen die met het oplosmiddel water H-bruggen kunnen vormen.