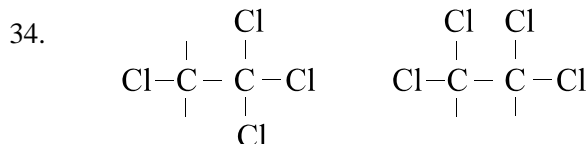


Tri

33. Een koolwaterstof met 2 C-atomen kan maximaal 6 H-atomen binden (ethaan).
Ethyne is met de formule C_2H_2 dus een onverzadigde verbinding.



35. De temperatuur van de reactor verlagen.

Een explosieve reactie is een zeer snelle reactie. Wordt zo'n reactie vertraagd, dan wordt de reactie minder explosief.

Bij lagere temperatuur bewegen de reagerende deeltjes minder snel, waardoor de onderlinge botsingen minder vaak en minder hard plaatsvinden. Daardoor neemt het aantal effectieve botsingen per tijdseenheid af, en dus neemt ook de snelheid af.

36. - bij X : $C_2H_2Cl_4$
- bij Y : $Ca(OH)_2$
- bij Z : $CaCl_2$ en H_2O



38. - $1,0 \text{ kg tri} = (1,0 / 131,4) \text{ kmol} = 7,61 \times 10^{-3} \text{ kmol tri}$
- $7,61 \times 10^{-3} \text{ kmol tri}$ komt overeen met : $(7,61 \times 10^{-3} / 2) \text{ kmol } Ca(OH)_2$
= $3,81 \times 10^{-3} \text{ kmol } Ca(OH)_2$
- dat is : $3,81 \times 10^{-3} \times 74,1 = 0,28 \text{ kg } Ca(OH)_2$