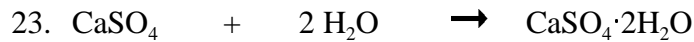


## Gipsverband



500 g  $\text{CaSO}_4 = 500 / (40,1 + 32,1 + 64) \text{ mol} = 500 / 136,2 \text{ mol} = 3,67 \text{ mol CaSO}_4$

er ontstaat : 3,67 mol  $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$

dat is :  $3,67 \times (136,2 + 36,0) = 632 \text{ g CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$

24. 1,5-pentaandiol

25. - er verdwijnen dubbele bindingen tussen C en N in B  
- er ontstaat maar één soort stof

26. 20,0 mL dba bevat :  $20,0 \times 0,989 = 19,8 \text{ mmol dba}$   
12,5 mL 1,025 M HCl bevat :  $12,5 \times 1,025 = 12,8 \text{ mmol HCl}$   
12,8 mmol HCl reageert met 12,8 mmol dba die over was  
er heeft (  $19,8 - 12,8$  ) = 7,0 mmol dba gereageerd met stof B

27. 7,0 mmol dba reageert met 3,5 mmol B  
dat is :  $3,5 \times (6 \times 12 + 2 \times 16 + 2 \times 14 + 8 \times 1) = 3,5 \times 140 = 490 \text{ mg B}$

dus het monster bestond uit :  $(490/538) \times 100\% = 91 \text{ massa-\% B}$

28. B kan reageren met de NH-groepen van polymeer 1, er ontstaat zo een netwerk polymeer dat hard is en een vaste vorm heeft.