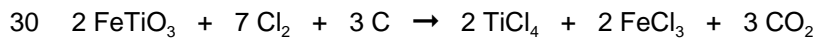


Titaanwit

29 - $1,0 \text{ ton FeTiO}_3 = 1,0 \times 10^6 \text{ g FeTiO}_3 = 1,0 \times 10^6 / 151,8 \text{ mol} = 6,6 \times 10^3 \text{ mol FeTiO}_3$
 $6,6 \times 10^3 \text{ mol FeTiO}_3$ reageert met : $6,6 \times 10^3 \text{ mol}$ zwavelzuur
 blijft over : $6,8 \times 10^3 - 6,6 \times 10^3 = 2 \times 10^2 \text{ mol}$ zwavelzuur per ton omgezet FeTiO_3



31 in reactie 1 wordt per mol FeTiO_3 3,5 mol Cl_2 gebruikt
 in reactie 2 komt per mol TiO_2 2,0 mol chloor vrij
 er moet per mol TiO_2 $(3,5 - 2,0) = 1,5 \text{ mol Cl}_2$ worden toegevoerd

- 32 1 : C
 2 : CO_2
 3 : Cl_2
 4 : FeCl_3
 5 : O_2
 6 : Cl_2

33

