

Uitwerkingen opgaven rendement

Opgave 1

De molaire massa van calciumcarbonaat is 100 g/mol. De molaire massa van calciumoxide is 56 g/mol. Uit 50 kg calciumcarbonaat kan maximaal 28 kg calciumoxide gemaakt worden.

Het rendement is dan $21/28 \times 100 = 75\%$

Opgave 2

De reactievergelijking is $S + O_2 \rightarrow SO_2$

De atoommassa van zwavel is 32 g/mol. De molaire massa van zwaveldioxide is 64 g/mol. Uit 8,0 g zwavel kan maximaal 16 g zwaveldioxide ontstaan.

Het rendement is dan $14/16 \times 100 = 87.5\%$