Magnesium en zuurstof reageren in de massaverhouding 24,3 : 16,0.

Als 29,0 mg magnesium en 18,0 mg zuurstof worden samengevoegd in een kolf, treedt spontaan een reactie op waarbij een vaste stof gevormd wordt.

Welke van de volgende uitspraken is juist:

A. Er blijft na reactie zowel magnesium als zuurstof over

B. Er ontstaat 47,0 mg magnesiumoxide

C. Er blijft na de reactie ook magnesium over

D. Zuurstof is hierbij in overmaat

Antwoord:

Er blijft na de reactie ook magnesium over.

Magnesium : zuurstof als 24,3 : 16,0 dus voor 18,0 mg zuurstof (18,0 x 24,3)/16,0 = 27,3 mg magnesium nodig. Magnesium is dus in overmaat.

Het juiste antwoord is C.