

Date d'édition : 10.04.2026

**Ref : 667400**

**Chambre de combustion pour synthèse de l'eau**



L'hydrogène est amené dans la zone de décharge par l'intermédiaire d'un capillaire et brûle alors dans l'oxygène. Les gaz utilisés sont insérés dans la chambre à réaction par une seringue à gaz et peuvent ainsi être mesurés. L'eau obtenue se dépose très visiblement sur la paroi de la chambre. La chambre à combustion elle-même est si légère qu'il est possible d'effectuer une analyse gravimétrique de l'eau. Pour une consommation de 50 ml H<sub>2</sub> et de 25 ml O<sub>2</sub>, on trouve (dans des conditions normales) une augmentation de poids de 20 mg exactement. Exemples d'applications: Synthèse de l'eau à partir des éléments (combustion continue, inversion de la décomposition de l'eau selon Hofmann) Synthèse du HCl à partir des éléments

Caractéristiques techniques

Dimensions: 210 mm de long et 55 mm de large  
Diamètre du tube: 15 mm  
Masse: 55 g