

Date d'édition : 12.09.2026

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 H₂ et de 25 ml O₂, 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