1 Lit. H wiegt 0,0896 gr
also 2 ——— 0,1790 gr
1 Lit. O ——— 1,430 "

Auch durch Synthese ermittelt man d. Zusammensetzg des HO. Zusammensetzg.
Hat l in 1 Röhre CuO, erwärmt H, so bleibt zugleich reinen, trocknen H darüber, so erzeugt sich dampfförmiges Wasser, das man in einer Kugel verdichtet.
Man hat nun Anfangs das CuO gewogen, erhält nun das absol. Gewicht des Wassers, sowie das des O, so durch die Differenz beider das des Wasserstoffs.
z. B. Es haben sich gebildet:
1728 mgr. HO, man findet hier das Gewicht d. Sauerstoff
1536 mgr O.
also 192 mgr. H. Es verhält sich aber:
1536 : 192 = 8 : 1

Man kann ch Wasser erhalten indem man H an d. Luft verbrennt aus dem an kalten Körpern gebildeten Anschlag.
Das HO ist an gewöhnlichen Zustd flüssig, farblos jedoch nicht im strengsten Sinn, denn eine vielleicht 16' hohe Säule reinen Wassers zeigt 1 blaue Farbe. Sein specif. Gew. = 1. Bei d. Erwärmung dehnt sich d. HO aus. Eigenschaften.
1000 cubc. HO v 0° geben
1043 cc HO v 100°.
Es erfolgt jedoch d. Ausdehng u. Zusammenziehg des HO nicht gleichmäßig. Denn v. 100° bis +4° geht die Zusammenziehg. gleichmäßig, dann findet v. Ausdehng bis 0° statt wo das HO gefriert. Sieden u. Gefrieren
Um 1 Beispiel z. gebrauchen, so ziehen sich 10001 cc. HO v 8°