

يُعرَّف الحجم المولي للغاز بأنه الحجم الذي يشغله مول واحد من الغاز بشكل قياسي يمكن اعتبار درجة الحرارة والضغط القياسية 25 لحساب الحجم المولي للغاز ، يجب علينا إنشاء غاز و تحديد حجم وعدد مولات الغاز المتكونة أثناء التجربة. سيتم جمع هذا الغاز المنطلق / المتشكل وستتم المنتجات المتكونة أثناء التفاعل من كتلة الغاز المنتج / المنطلق ، يمكن حساب مولات الغاز المنطلق / المنتج. الضغط الجوي (الضغط الكلي في يمكن تحديد الجرة) باستخدام بارومتر بينما يتم إطلاق / إنتاج ضغط الجاف يجب حساب الغاز باستخدام قانون دالتون للضغط الجزئي. حجم الغاز الناتج يساوي كمية الماء التي تم إزاحتها ودفعها حجم الغاز عند 0) STP درجة مئوية ، يمكننا استخدام قانون الغاز المجمع لإيجاد حجم العينة من الغاز المنتج الناتج سيكون عند STP. من الحجم عند STP ومولات غاز الأوكسجين ، يمكن حساب الحجم المولي: