

5.1

Berechnen Sie das Volumen, das 10 g Sauerstoff bei 100 °C und 2 bar einnehmen.

5.2

Berechnen Sie die Dichte von Sauerstoff bei 20 °C und 2 bar.

5.3

5,25 g eines Gases nehmen bei 20 °C und 2 bar ein Volumen von 2 dm³ ein. Berechnen Sie die molare Masse des Gases.

5.4

Welches dreiatomige Gas hat bei 20 °C und 0,5 bar eine Dichte von 0,903 mg/cm³?

5.5

In einen Behälter mit einem Volumen von 100 dm³ werden Magnesium und 20 dm³ 2 molare Salzsäure gegeben. Es entsteht bei 25 °C ein Wasserstoffdruck von 1 bar. Berechnen Sie die zugegebene Magnesiummasse.