

2021年9月21日

公害防止管理者になるための化学の基礎知識
入門編正誤表(2刷)

頁・行	誤(旧)	正(新)
66・上2	$\text{濃硫酸のモル数} = \frac{1800\text{g} \times \frac{98}{100}}{96} = 17.6\text{mol/L}$	$\text{濃硫酸のモル数} = \frac{1800\text{g} \times \frac{96}{100}}{98} = 17.6\text{mol/L}$