

**1** mol と g の計算**POINT!****Gourmet!**
化学のグルメ**問題**

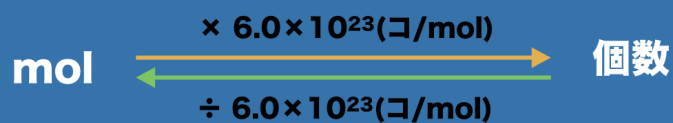
2molの水は何gか。(水の分子量は18とする)

問題44gのCO₂は何molか。(CO₂の分子量は44)

**2** mol と L の計算**POINT!****Gourmet!**
化学のグルメ**問題**

標準状態で、0.5molのアルゴンは何Lか。

問題標準状態で、2.24LのCO₂は何molか。

**3** mol と個数の計算**POINT!****Gourmet!**
化学のグルメ**問題**

0.5molのアルゴンは何コか。

問題 1.2×10^{23} (コ) の O_2 は何molか。