

#### 4.1.7. 應用普適氣體定律 $pV=nRT$ 解決問題 (Applying the General Gas Law $pV=nRT$ to Solve Problems)

- I 前面已經學咗 “  $\frac{pV}{T} = \text{常數}$  ”，依節要學嘅就係個常數到底係咩。
  - n 根據普適氣體定律，上面嘅常數係等於  $nR$ 。
    - u  $n =$  氣體嘅摩爾數 (no. of moles of the gas)
    - u  $R =$  通用氣體常數 (universal gas constant)，個值係  $8.31\text{JK}^{-1}\text{mol}^{-1}$
- I 寫返好條式，普適氣體定律就係： $pV = nRT$
- I 而要應用普適氣體定律解決問題，我哋要留意嘅主要有：
  - n 到底邊個變量會維持不變
  - n 計數時所有溫度都要用開氏單位
  - n 氣體嘅摩爾數 = 氣體嘅質量 / 摩爾質量