**中四化學 酸和鹼**

**補底**

**測定酸的鹽基度**

把1.89 g的固態酸 (相對分子質量為126.0) 溶於水中，製備成250.0 cm3溶液。當中25.0 cm3的該溶液需要15.0 cm3的0.20 M氫氧化鈉溶液來完全中和。

求該酸的鹽基度。

STEP 1

250.0 cm3溶液中酸的摩爾數

= $\frac{質量}{摩爾質量}$

STEP 2

25.0 cm3溶液中酸的摩爾數

STEP 3

NaOH的摩爾數

= 摩爾濃度 x 體積

STEP 4

$\frac{NaOH的摩爾數}{酸的摩爾數}$ =

 =

 =

∴ 酸的鹽基度是\_\_\_\_\_\_。