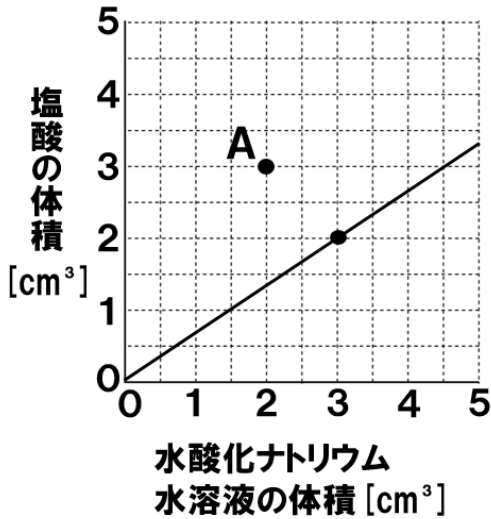


「完全中和の計算」

濃度が変わらないバージョン

塩酸と水酸化ナトリウム水溶液でちょうど中性になったときのグラフ



(1) 塩酸 6cm^3 と完全に中和する水酸化ナトリウム水溶液は何 cm^3 か。

(2) グラフのA点の水溶液を完全中和するには、どの水溶液を何 cm^3 加えればよいか。

濃度が変化するバージョン

塩酸A (20cm^3)

| | |
|--------------------------------|----|
| 水酸化ナトリウム水溶液X [cm^3] | 20 |
| 水酸化ナトリウム水溶液Y [cm^3] | 10 |

濃度の違う塩酸AとBそれぞれ 20cm^3 と完全に中和する水酸化ナトリウム水溶液XとYの体積の表

(1) 塩酸A 60cm^3 と水素イオンが同数の塩酸Bは何 cm^3 か。

塩酸B (20cm^3)

| | |
|--------------------------------|----|
| 水酸化ナトリウム水溶液X [cm^3] | 30 |
| 水酸化ナトリウム水溶液Y [cm^3] | 15 |

(2) 塩酸A 40cm^3 と塩酸B 40cm^3 の混合水溶液を完全中和するには、水酸化ナトリウム水溶液Yは何 cm^3 必要か。