

グラフ読み取りガイド

タイトル
を見る

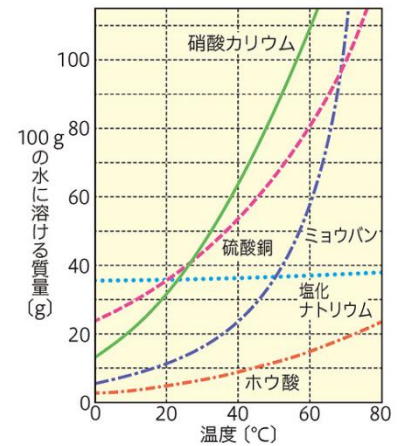
横軸と
縦軸を
見る

グラフの
形を見る

文で表す

- ・ ここでは、多くの物質に共通する（ ）を見る。
物質名
- ・ 比較する…多くの物質と（ ）

- ・ 多くの物質（の場合）は、～。一方で、～。



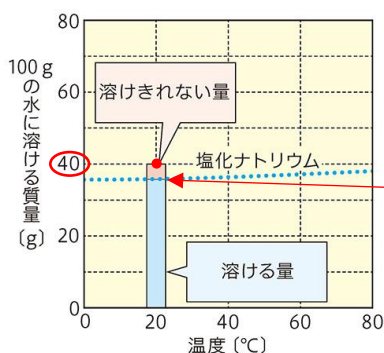
塩化ナトリウム（食塩の主成分）は、温度が変わっても溶解度があまり変化しない。実験5で食塩水を冷やしても溶質が現れなかったのは、このためである。

図6 いろいろな物質の溶解度曲線

自分の言葉で書こう

おまけ 溶解度曲線を読む！

傾向を読むだけではない。具体的に値を算出します。



Q. 100 g の水に塩化ナトリウムを 40 g 入れたら、溶かしきれなかった。何 g 溶け残ったか。

表1 硝酸カリウムと塩化ナトリウムが100 gの水に溶ける質量

水の温度 (°C)	硝酸カリウム (g)	塩化ナトリウム (g)
0	13.3	35.6
20	31.6	35.8
40	63.9	36.3
60	109.2	37.1
80	168.8	38.0

- 溶ける or 溶けのこる … グラフで大体がわかる。
- 溶けのこった質量 … 表の詳細な値を使う。
- ◎用途に合わせ、表とグラフを使い分ける。