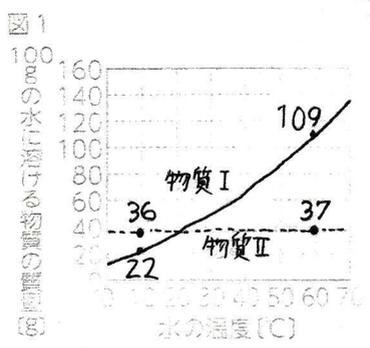


問 図1は、物質I、物質IIについて、温度による溶解度の変化をグラフに表わしたものであり、グラフ中の数値は10℃、60℃におけるそれぞれの物質の溶解度です。

この物質I、IIを下の表の割合で水に溶かし、温度を60℃に調整しながら4種類の液体をガラス棒でよくかき混ぜたところ、どれも完全に溶けました。それぞれの液体を水溶液A～Dとして、次の各問いに答えなさい。



	水溶液A	水溶液B	水溶液C	水溶液D
溶かした物質とその質量	物質I 50g	物質I 60g	物質II 50g	物質II 60g
水の質量	200g	300g	200g	300g

(1) 文中の () に適切 な数値または A、B どちらかの記号を書きなさい。ただし () の数値は、小数第1位を四捨五入して整数で答えなさい。

• 水溶液Aの質量パーセント濃度は (20) % です。

$$\frac{50}{250} \times 100 = \frac{100}{5} = 20$$

• 水溶液Bの質量パーセント濃度は (17) % です。

$$\frac{60}{360} \times 100 = \frac{300}{18} = 16.6\dots$$

• このことから、水溶液 (A) のほうが濃い水溶液といえます。