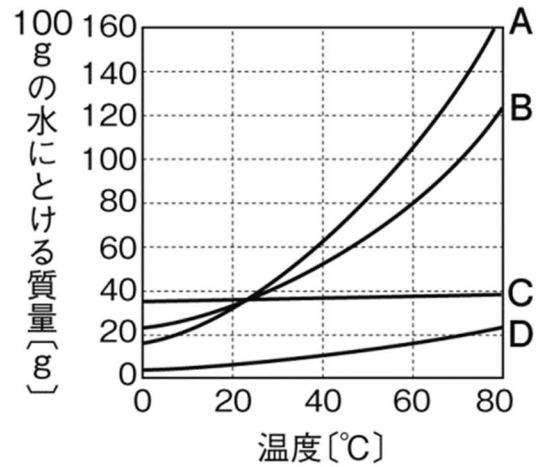


第1分野 1-10 溶解度

右のグラフは、4種類の物質A~Dがさまざまな温度の水100gに、それぞれ何gまでとけるかを表したものである。これについて、あとの問いに答えなさい。



- (1) 100gの水にとける物質の限界の質量を何というか。答えなさい。
- (2) 次の文の ( ) にあてはまる語句を答えなさい。ただし、( ) には同じ語句が入る。  
物質を溶媒にとかしていくとき、溶媒に限界まで物質がとけている状態を ( ) という。また、その状態になっている水溶液を ( ) 水溶液という。
- (3) 4種類の物質を60°Cの水100gにとけるだけとかしたとき、とける質量が最も大きいのはどの物質か。A~Dから1つ選び、記号で答えなさい。
- (4) 4種類の物質を0°Cの水100gにとけるだけとかしたとき、とける物質の質量が大きい順にA~Dの記号を並べなさい。
- (5) 60°Cの水100gにとける物質Bの質量はおよそ何gか。整数で答えなさい。
- (6) 40°Cの水100gにとける物質Dの質量はおよそ何gか。最も近いものを次のア~エから1つ選び、記号で答えなさい。  
ア 5g                      イ 10g                      ウ 15g                      エ 20g
- (7) 100gの水にとける物質の質量が、温度によってほとんど変わらない物質はどれか。最もあてはまるものをA~Dから1つ選び、記号で答えなさい。
- (8) 60°Cの水100gにある質量の物質A~Dをとかしたところ、物質AとBだけがすべてとけ、物質CとDはとけ残りがあった。とかした物質の質量は何gか。次のア~エからあてはまるものをすべて選び、記号で答えなさい。  
ア 30g                      イ 50g                      ウ 70g                      エ 90g

(1)		(2)	
(3)		(4)	
(5)		(6)	
(7)		(8)	