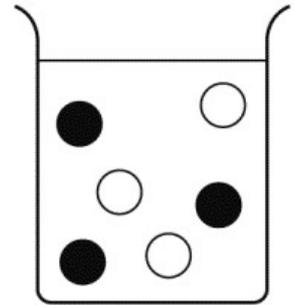


第1分野 1-5 電離

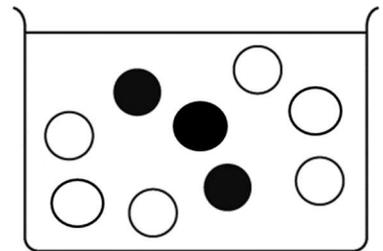
1 右の図は、塩化ナトリウムを水に溶かしたときの様子を模式的に表したものである。図中の●は陽イオン、○は陰イオンを表している。以下の問いに答えなさい。



- (1) 図中の●のイオンと○の陰イオンはそれぞれ何か。名称を答えなさい。
- (2) 塩化ナトリウムのように、水に溶けたときに陽イオンと陰イオンに分かれることを何というか。答えなさい。
- (3) 塩化ナトリウムが水に溶けてイオンに分かれるようすを、化学式・イオン式を使って表しなさい。
- (4) 次の物質は、塩化ナトリウムと同じように水に溶けてイオンに分かれる。それぞれの物質がイオンに分かれるようすを、化学式・イオン式を使って表しなさい。
 - ① 水酸化ナトリウム
 - ② 塩酸

(1)	(●のイオン)	(○のイオン)
(2)		
(3)		
(4)	①	
	②	

2 右の図は、硫酸の溶液中のイオンについて、模式的に表したものである。以下の問いに答えなさい。



- (1) 硫酸の溶液の中にふくまれる陽イオンと陰イオンは何か。それぞれの名称を答えなさい。
- (2) 図中のイオンの数のちがいがから、陽イオンはどちらであると考えられるか。●のイオンまたは○のイオンで答えなさい。
- (3) 硫酸の溶液中の陽イオンと陰イオンの数の比はどのようになっているか。簡単な整数比で答えなさい。
- (4) 硫酸が(1)のイオンに分かれるようすを、化学式・イオン式を使って表しなさい。

(1)	(陽イオン)	(陰イオン)
(2)		
(3)	(陽イオン : 陰イオン =)	
(4)		