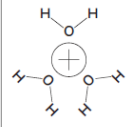
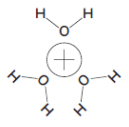
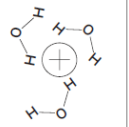
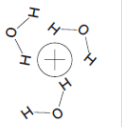
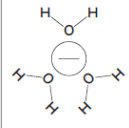
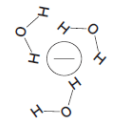
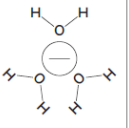
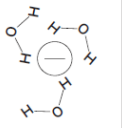


# 102-2

## 問題文

陽イオン、陰イオンが水和している状態を最も適切に表しているのはどれか。1つ選べ。

	1	2	3	4
陽イオン				
陰イオン				

## 解答

2

## 解説

陽イオンの周りには、負電荷が近づいてくるはずですが。水分子において、負電荷を持っているのは、酸素原子（O）です。

一方、陰イオンの周りには、陽電荷が近づいてくるはずですが。水分子において、陽電荷を持っているのは、水素原子（H）です。

従って、陽イオンに対して、O が近づいていて（選択肢 1,2） かつ、陰イオンに対して、H が近づいている（選択肢 2,4） 選択肢 を選べば正解です。

以上より、正解は 2 です。