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	H H + + + + + + + + + + + + + + + + + +	H H + + + + + + + + + + + + + + + + + +	# * O	1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1
陰イオン	H	1 - 0 - 1 - 0 - 1 - 0 - 1 - 0 - 1 - 0 - 1 - 0 - 1 - 0 - 0	H O O	± 4-0

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。 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。 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。