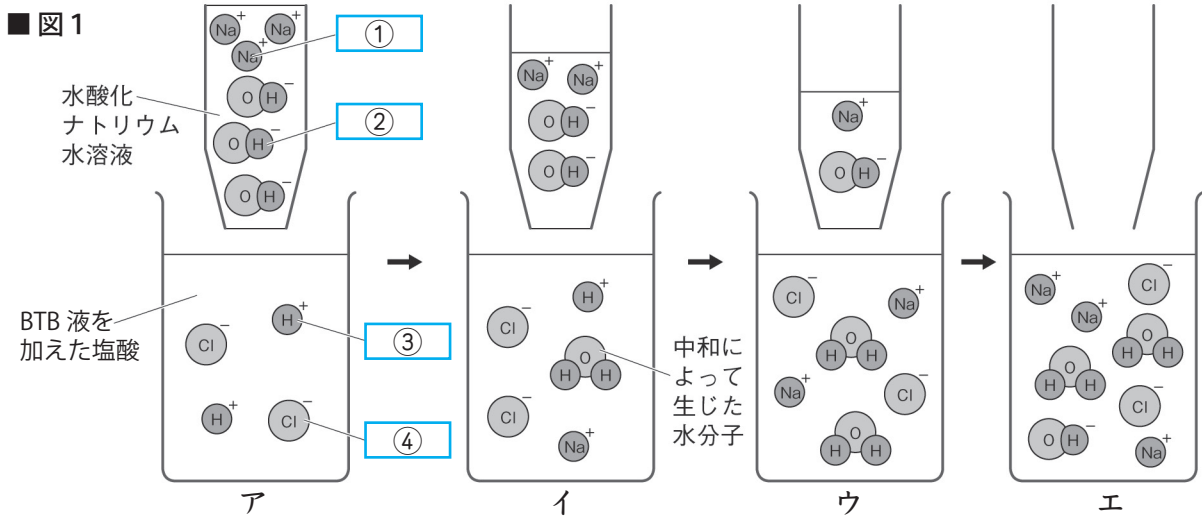


酸・アルカリとイオン(5)

名前

図1は塩酸に水酸化ナトリウム水溶液を加えていったときの様子をモデルで表したものである。以下の問題に答えなさい。



(1) 図1の①～⑤に当てはまる言葉を下の [] から選んで書きなさい。

[水素イオン、 ナトリウムイオン、 水酸化物イオン、 水分子、 塩素イオン、 塩化物イオン]

(2) ア～エの水溶液はそれぞれ何性か。また水溶液の色を書きなさい。

(3) 次の式は中和によって水分子が1個できる様子を表している。⑤、⑥に当てはまる化学式を書きなさい。 ⑤ + ⑥ → H₂O

(4) ウの水溶液をスライドガラスに1滴とり、水を蒸発させると何という物質が残るか。

(5) (4)の物質は水溶液の中の何と何が結びついたものか。

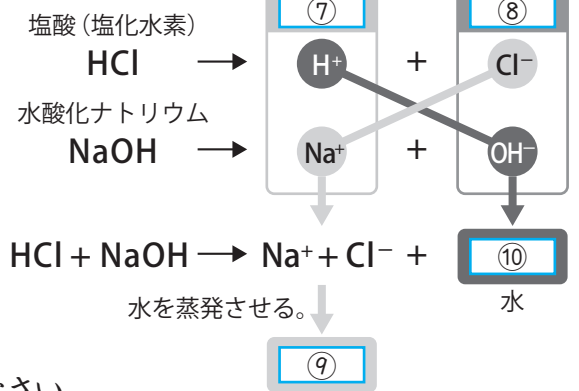
(6) (5)のように酸の陰イオンとアルカリの陽イオンが結びついたものを何というか。

(7) 図2は中和と同時に塩ができる様子を表している。

⑦～⑩に当てはまる言葉を下の [] から選んで書きなさい。

[陰イオン、 陽イオン、 H⁺、 O₂、 NaCl、 H₂O]

■ 図2



(1)	①	ナトリウムイオン	②	水酸化物イオン	③	水素イオン	④	塩化物イオン
(2)	ア	何性か	酸性	イ	何性か	酸性	ウ	何性か
		色	黄色		黄色	中性		緑色
(3)	⑤	H ⁺	⑥	OH ⁻ (順不同)	(4)	塩化ナトリウム		
		塩化物イオン		と		ナトリウムイオン(順不同)	(6)	塩
(7)	⑦	陽イオン	⑧	陰イオン	⑨	NaCl		⑩