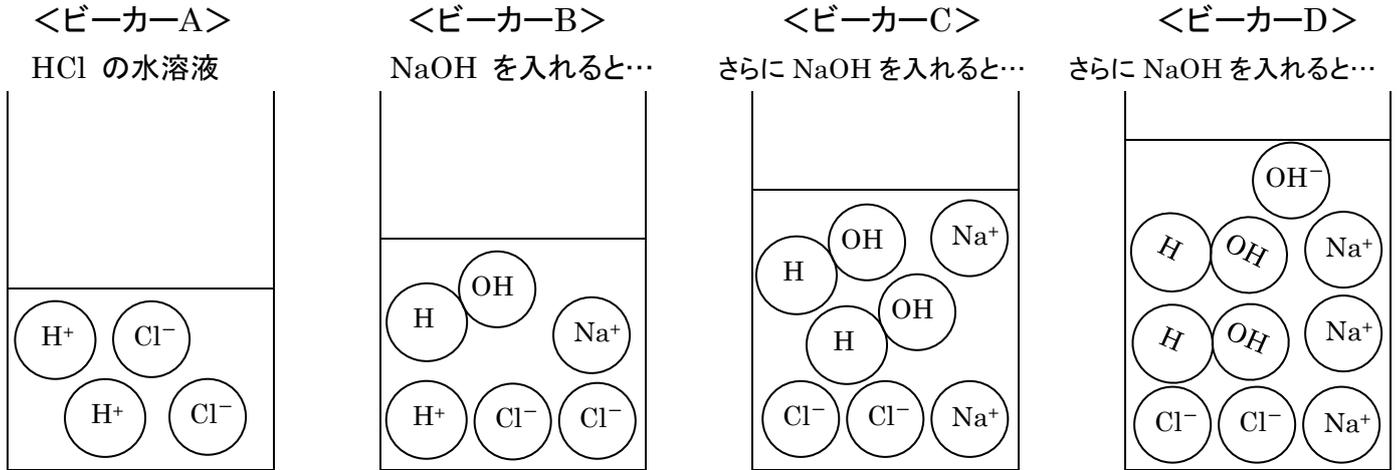


◇◇ <酸とアルカリの中和 練習問題> No. 1 ◇◇

・次の図は、HCl(塩酸)の水溶液を入れたビーカーAに、NaOH(水酸化ナトリウム)水溶液を加えていった時の様子(ビーカーB、C、D)をイオンのモデルで表したものです。



(H^+ と OH^- は、このようにすぐ結合して H_2O 「水」になり、イオンではなくなるよ!)

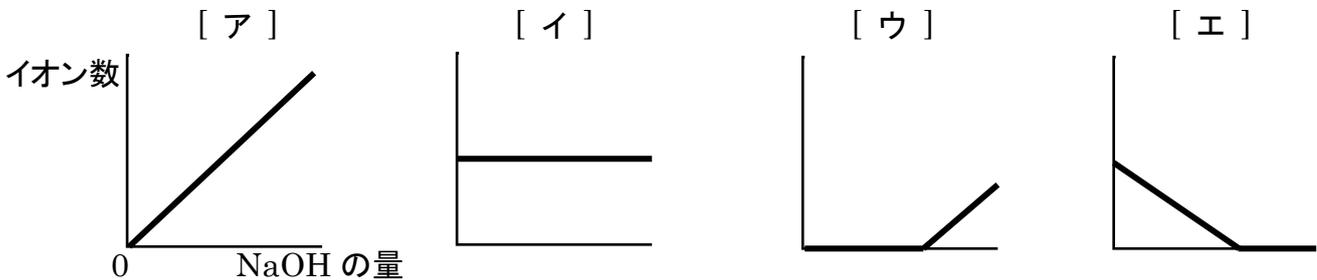
(1) 各ビーカーに、次のそれぞれのイオンのモデルが何個あるかを数え、記入しなさい。

	ビーカーA	ビーカーB	ビーカーC	ビーカーD
H^+ (水素イオン)	(2) 個	→ () 個	→ () 個	→ () 個
Cl^- (塩化物イオン)	() 個	→ () 個	→ () 個	→ () 個
Na^+ (ナトリウムイオン)	() 個	→ () 個	→ () 個	→ () 個
OH^- (水酸化物イオン)	() 個	→ () 個	→ () 個	→ () 個

(2) 各ビーカーの水溶液の性質を、酸性、中性、アルカリ性のうちから選んで答えなさい。

A()性 B()性 C()性 D()性

(3) 各イオンの数の変化を表すグラフの形として、それぞれ適切なものを選びなさい。



H^+ () Cl^- () Na^+ () OH^- ()

(4) 塩酸の水溶液に水酸化ナトリウム水溶液を加えて中和する時の化学反応式を書きなさい。

[]