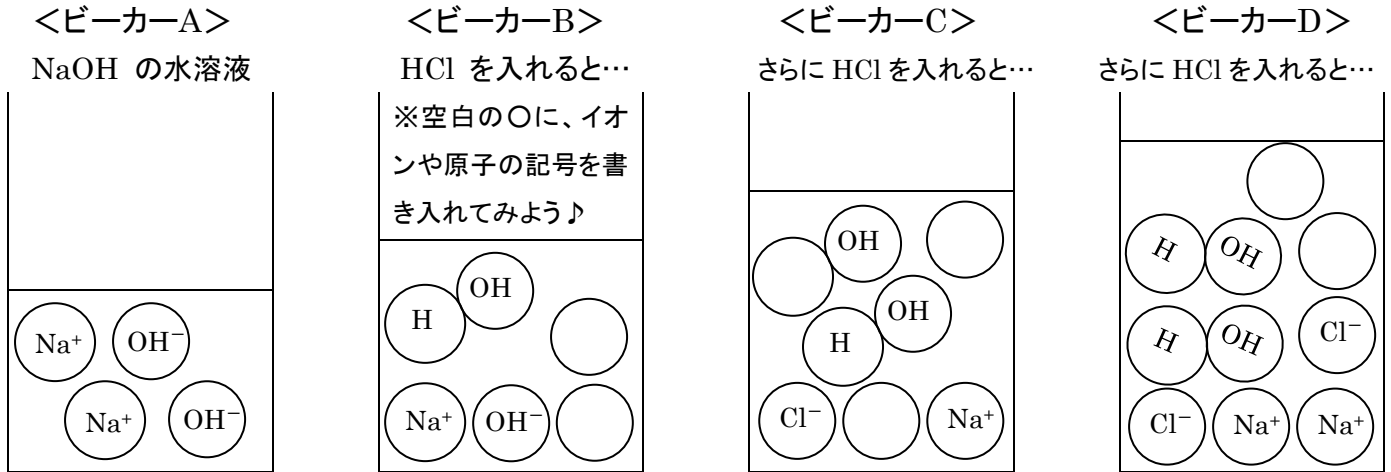


◇◇ <酸とアルカリの中和 練習問題> No. 2 ◇◇

・次の図は、NaOH(水酸化ナトリウム)の水溶液を入れたビーカーA に、HCl(塩酸)の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<sup>+</sup> と OH<sup>-</sup> は、↑このようにすぐ結合して H<sub>2</sub>O「水」になり、イオンではなくなるよ!)

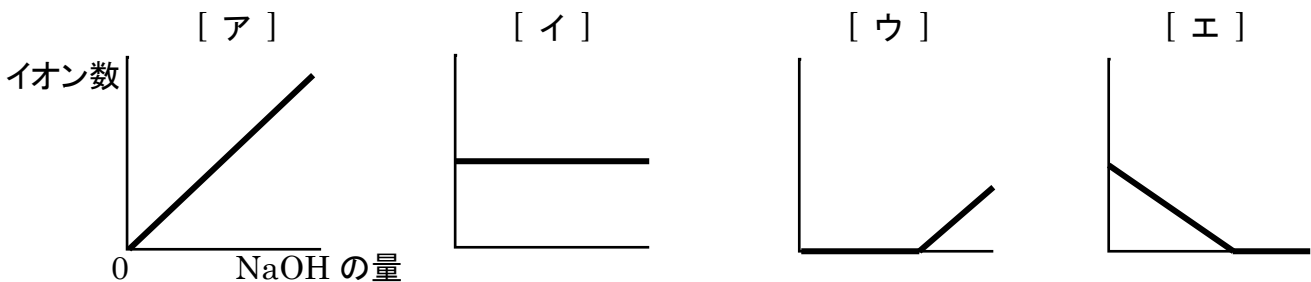
(1) 各ビーカーに、次のそれぞれのイオンのモデルが何個あるかを数え、記入しなさい。

	ビーカーA	→	ビーカーB	→	ビーカーC	→	ビーカーD
H <sup>+</sup> (水素イオン)	( 0 ) 個		(    ) 個		(    ) 個		(    ) 個
Cl <sup>-</sup> (塩化物イオン)	(    ) 個		(    ) 個		(    ) 個		(    ) 個
Na <sup>+</sup> (ナトリウムイオン)	(    ) 個		(    ) 個		(    ) 個		(    ) 個
OH <sup>-</sup> (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。

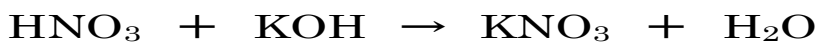
A(                    )性 B(                    )性 C(                    )性 D(                    )性

(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<sup>+</sup> (                    ) Cl<sup>-</sup> (                    ) Na<sup>+</sup> (                    ) OH<sup>-</sup> (                    )

(4) 次の化学反応式はどのような反応を表していますか。(                    )に適切な語を入れなさい。



酸性の(                    (物質名) )水溶液にアルカリ性の(                    (物質名) )水溶液を加えると、塩(えん)として(                    (物質名) )ができ、水もできる。このような反応を(                    (漢字2文字) )という。