

酸性とアルカリ性を混ぜ合わせる

水酸化ナトリウム (NaOH) の電離: $\text{NaOH} \rightarrow \text{Na}^+ + \text{OH}^-$

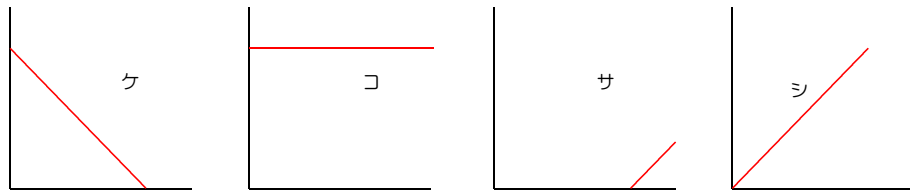
うすい塩酸 (HCl) の電離: $\text{HCl} \rightarrow \text{H}^+ + \text{Cl}^-$

中和反応: $\text{H}^+ + \text{OH}^- \rightarrow \text{H}_2\text{O}$

最終状態: アルカリ性・青色 (A), 弱アルカリ性・薄い青色 (B), 中性・緑色 (C), 酸性・黄色 (D)

オ	水酸化物イオン	2 個	1 個	0 個	0 個
カ	ナトリウムイオン	2 個	2 個	2 個	2 個
キ	水素イオン	0 個	0 個	0 個	1 個
ク	塩化物イオン	0 個	1 個	2 個	3 個

水酸化物イオン ナトリウムイオン 水素イオン 塩化物イオン



ケ 徐々に減って0個になる コ 減りもせず増えもしない サ 途中から存在する シ だんだん増えていく