

**1** 強酸・弱酸のpH**POINT!**強酸・弱酸のpHの求め方**STEP1** $[H^+] = ca$ より、 $[H^+]$ を求めよ**STEP2** $pH = -\log_{10} [H^+]$ より、pHを求めよ強塩基・弱塩基のpHの求め方**STEP1** $[OH^-] = ca$ より、 $[OH^-]$ を求めよ**STEP2** $[H^+] [OH^-] = 1.0 \times 10^{-14}$ より、 $[H^+]$ を求めよ**STEP3** $pH = -\log_{10} [H^+]$ より、pHを求めよ**Gourmet!**
化学のグルメ**問題** 1.0×10^{-2} (mol/L) の塩酸HClのpHを求めなさい。ただし、HClの電離度は1とする。**STEP1****04** pH計算 (基礎)

酸・塩基



STEP2

2 強塩基・弱塩基の pH

問題

1.0×10^{-2} (mol/L) の水酸化ナトリウムNaOHのpHを求めなさい。ただし、NaOHの電離度は1とする。

STEP1

STEP2

STEP3