

2年理系化学 5/19~5/22 振り返り+小テスト

(解答はスタディサプリ内のアンケート機能で行うこと。)

- ・教科書に載っている2種類の酸と塩基の定義を理解できたか。(振り返り)
- ・皆さんの身の回りにあるのもで、酸が含まれている物を1つあげてください。(振り返り)
- ・皆さんの身の回りにあるのもで、塩基が含まれている物を1つあげてください。(振り返り)
- ・電離度とは何か説明してください。(振り返り)
- ・中和反応とは(1)イオンと(2)イオンが反応することである。(1)と(2)に入る単語を答えよ。(振り返り)

(以下は小テストです)

Q1 弱酸を2つ選べ。

①HNO₃ ②H₂SO₄ ③CH₃COOH ④H₃PO₄ ⑤HCl

Q2 0.1mol/L 硫酸 10mL を完全に中和させるには、0.01mol/L 水酸化ナトリウム水溶液が何 mL 必要か。正しい選択肢を選べ。

①10 mL ②20mL ③100mL ④200mL ⑤この中に正しい答えはない

Q3 0.1mol/L 硫酸 100mL を完全に中和させるには、標準状態で何 L のアンモニアが必要か。正しい選択肢を選べ。ただし、アンモニアは気体で、硫酸水溶液に無限に溶けるとする。

①0.224L ②0.448L ③2.24L ④4.48L ⑤この中に正しい答えはない