

Pre-test lab Buffer

Name _____ Group _____

Faculty _____ (นศ.ไทย เขียนชื่อเป็นภาษาไทย)

Answer the following questions.

1. $2\text{CH}_3\text{COOH} + \text{NaOH} \rightarrow$ _____

2. Write Henderson-Hasselbalch equation

3. What is the advantage of using Henderson-Hasselbalch equation in buffer preparation?

4. Which factor(s) that buffer capacity depends on ?

(ความจุบัฟเฟอร์ขึ้นกับปัจจัยใดบ้าง)

a) _____

b) _____

5. Which buffer do you choose for your experiment involve with human cell lines ? (ในการทดลองกับเซลล์เพาะเลี้ยงมนุษย์ ควรเลือกใช้บัฟเฟอร์ใด)

A. Sodium acetate buffer pH = 4.7

B. Sodium phosphate buffer pH = 7.4

C. Tris buffer pH = 8.3

Answer _____ Give reason _____