# Hoja de ejercicios

El ejercicio consiste en determinar la cantidad de cada reactivo que se debe de preparar para realizar las técnicas de análisis enzimático que se describen a continuación:

#### Un poco de contexto

Supongamos que muy pronto finalizará un experimento que tiene por objetivo determinar la influencia de la salinidad (3, 15, y 35 g/L) en la fisiología digestiva del robalo blanco *Centropomus undecimalis*. Por lo tanto, se necesita medir la actividad enzimática del estómago, ciego e intestino.

#### Análisis de actividad enzimática

# 1 Preparación de homogenizados

Se tomarán nueve organismos por cada tratamiento (tres por replica), después de proceder con la eutanasia se va retirar el estómago, ciego e intestino, los cuales se van a triturar en nitrógeno líquido y se almacenará en tubos de 10 mL a una temperatura de -80 °C. Para obtener el extracto enzimático, se va agregar buffer glicina-HCl 0.1 M a pH 3 al estómago y Tris-HCl 30 mM + CaCl<sub>2</sub> 12.5 mM pH 7.5 al ciego e intestino en una dilución de 1:5 y 1:2 respectivamente (suponga que utilizará dos gramos de tejido).

Después de agregar el buffer los extractos se homogenizarán con un ULTRA TURRAX® IKA T18 Basic durante 15 segundos en cada muestra, siempre en frío. Posteriormente se va ha centrifugar a 12,000 rpm a una temperatura de 4°C por 20 minutos, al final se va retirar el sobrenadante y colocar en microtubos de 1.5 mL, los cuales se van a congelar en nitrógeno líquido y almacenar a una temperatura de -80 °C para posteriormente ser utilizados.

#### 2 Proteasas ácidas

Para determinar la actividad se utilizará la técnica de Anson (1938), en 1 mL de hemoglobina al 1% en tampón glicina-HCl  $0.1~\mathrm{M}$  a pH  $2.~\mathrm{Se}$  va añadir  $5~\mu\mathrm{l}$  del extracto multienzimático y se incubará durante 5 minutos a 37°C. Para detener la reacción se le adicionará 0.5 mL de ácido tricloro acético (TCA) al 20%. Después se dejará reposar la mezcla de reacción 15 minutos a 4°C, posteriormente se va centrifugar a 12,000 rpm durante 5 minutos, y se retirará el sobrenadante para medir la actividad. La actividad se definirá como 1  $\mu$ g de tirosina hidrolizada por minuto. Usando como coeficiente de extinción molar de 0.008 a 280 nm.

#### 3 Proteasas alcalinas

Se utilizará el método de Kunitz (1947) modificado por Walker (1984), usando como sustrato caseína al 1% en tampón 100 mM Tris-HCl + 10 mM CaCl<sub>2</sub> a pH 9. Se le agregará 0.5 mL de caseína, más 0.5 mL de tampón Tris-HCl 100 mM + CaCl<sub>2</sub> 10 mM a pH 9 y 10  $\mu$ l de extracto enzimático, se incubará por 10 minutos a 25 °C, posteriormente la reacción se detendrá con 0.5 mL de ácido tricloroacético (TCA) al 20%, se centrifugará a 12,000 rpm por 5 minutos, la actividad se definirá de acuerdo al apartado anterior.

### 4 Tripsina

Se utilizará el método de Erlanger et al. (1961), usando como sustrato BAPNA (N- $\alpha$ - benzoil-DL-arginina 4-nitroanilida) al 3.5 mM en buffer Tris-HCl 50 mM + CaCl<sub>2</sub> 10 mM a pH 8, el BAPNA se diluirá previamente en 200  $\mu$ l de DMSO. Para iniciar la reacción se mezclará 990  $\mu$ l del sustrato con 10  $\mu$ l del extracto enzimático y se incubará por 30 minutos a 25 °C. La reacción se detendrá adicionando 250  $\mu$ l de TCA al 20%, se centrifugará a 12,000 rpm por 5 minutos. La actividad se definirá de acuerdo a Dimes et al. (1994), como 1  $\mu$ mol de p-nitroanilida hidrolizada por minuto, usando como coeficiente de extinción molar 8.2 a 410 nm.

# 5 Quimotripsina

nm.

al. (1993), utilizando como sustrato Suc-AAFP-pNA (N-succinyl-alanine-alanine-proline-phenylalanine-p-nitroanilide) disuelto en DMSO, como buffer Tris 0.1 M a pH 8. Para iniciar la reacción se agregará en una celda de cuarzo 960  $\mu$ l de buffer Tris y 10  $\mu$ l de Suc-AAFP-pNA, después de esto se le agregará 20  $\mu$ l del extracto, se agitará y medirá su absorbancia en el minuto uno y dos a 405 nm. La actividad se definirá como 1  $\mu$ mol de p-nitroanilida hidrolizada

entre el minuto uno y dos, usando como coeficiente de extinción molar 8.2 a 405

Se determinará por el método de Lainé et

# 6 Peso molecular de reactivos disponibles en el laboratorio

1) Tris-HCL: 157.6

2) Tris: 121.14

3) Glicina-HCl: 111.53

4) CaCl<sub>2</sub> • 2H<sub>2</sub>O: 147.01

5) Hemoglobina: 54,500

6) TCA: 163.39

7) Caseína: 23,983

8) BAPNA: 434.88

9) Suc-AAFP-pNA: 451.43

10) DMSO (es un solvente): 78.13