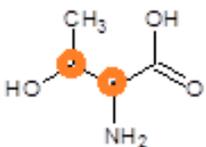
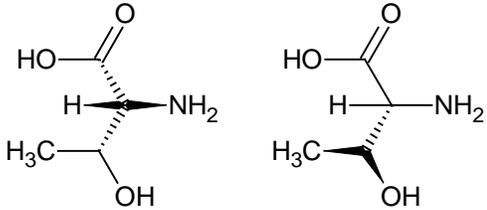
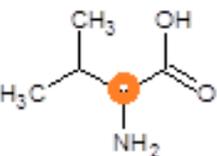
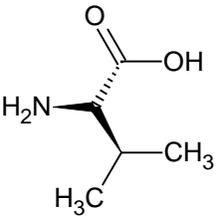
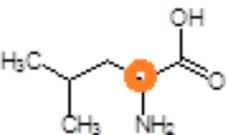
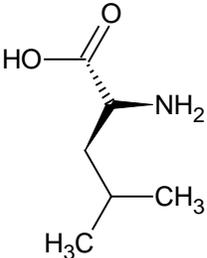


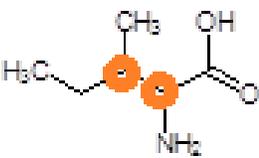
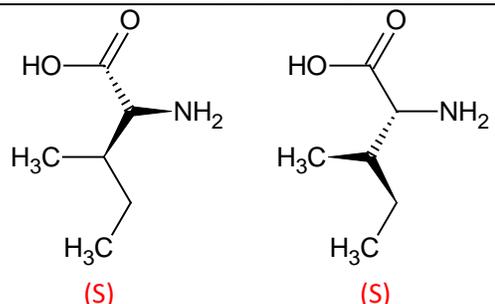
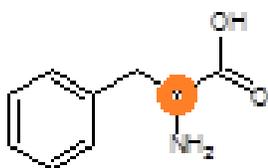
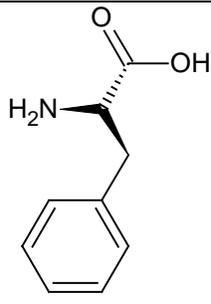
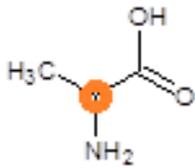
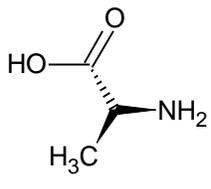
EVALUACIÓN

Características de la treonina y otros aminoácidos

Completan el siguiente cuadro con:

- Estructura del aminoácido, contemplando el ordenamiento característico de los aminoácidos.
- Identificación de carbonos quirales.
- Representación de estructuras de cuñas para cada carbono quiral.
- Identificación de la isomería (R/S) de cada carbono quiral.
- Establecer número máximo de enantiómeros.
- Determinar la polaridad de la molécula.

| Formula molecular | Formula estructural y carbonos quirales | Estructura de cuñas e Isomería R o S |
|---|---|---|
| <p>C₄H₉NO₃ Treonina</p> |  <p>4 isómeros ópticos</p> |  <p>(R) (S)</p> |
| <p>C₅H₁₁NO 2 Valina</p> |  <p>2 isómeros ópticos</p> |  <p>(R)</p> |
| <p>C₆H₁₃NO₂ Leucina</p> |  <p>2 isómeros ópticos</p> |  <p>(S)</p> |

| Formula molecular | Formula estructural y carbonos quirales | Estructura de cuñas e Isomería R o S |
|------------------------------------|--|---|
| $C_6H_{13}NO_2$ Isoleucina |  <p>4 isómeros ópticos</p> |  <p>(S) (S)</p> |
| $C_6H_5C_3H_6NO_2$ Fenilalanina |  <p>2 isómeros ópticos</p> |  <p>(R)</p> |
| $C_3H_7NO_2$ Alanina |  <p>2 isómeros ópticos</p> |  <p>(S)</p> |

La polaridad de los aminoácidos está determinada por el grupo R que se une al carbono alfa que forma enlace con el grupo ácido y el grupo amino característico de los aminoácidos.

La treonina presenta en su cadena carbonada un grupo $-OH$ que le da una característica polar que facilita su disolución en agua.

Los restantes aminoácidos en esta evaluación, solo presentan cadenas hidrocarbonadas, altamente hidrofóbicas, por lo que su tendencia a disolverse en agua se verá disminuida.