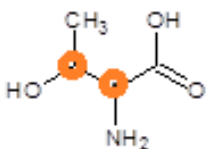
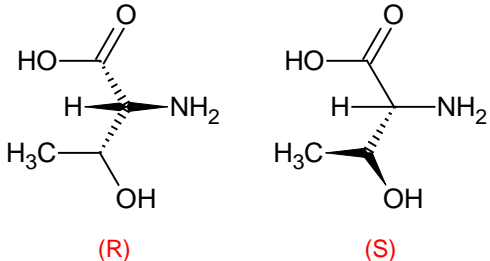
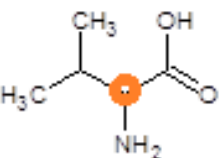
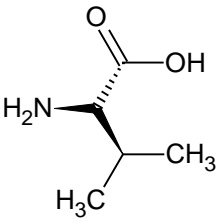
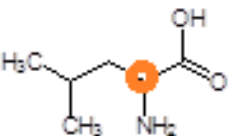
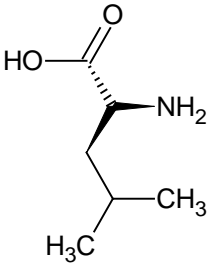


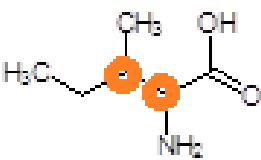
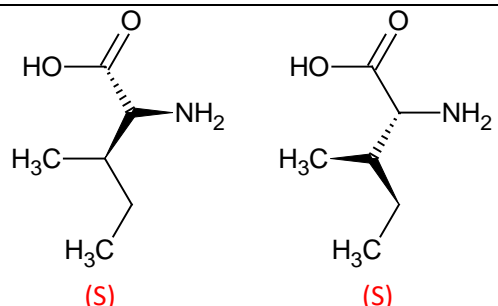
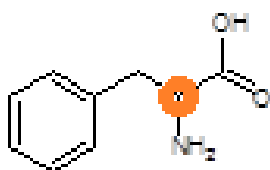
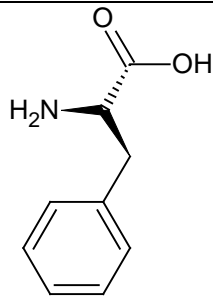
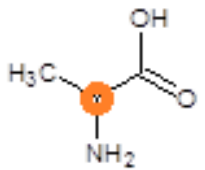
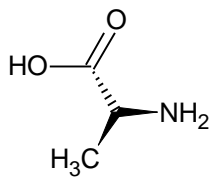
**EVALUACIÓN**

**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
<b>C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>NO<sub>3</sub></b> Treonina	 <p>4 isómeros ópticos</p>	 <p>(R) (S)</p>
<b>C<sub>5</sub>H<sub>11</sub>NO</b> 2 Valina	 <p>2 isómeros ópticos</p>	 <p>(R)</p>
<b>C<sub>6</sub>H<sub>13</sub>NO<sub>2</sub></b> Leucina	 <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.