

## Ejercicio 2.8



### Práctica con las estructuras de Lewis (I)

(página 143)

1. Observa la imagen y contesta: ¿Cuál de las siguientes cinco estructuras de Lewis es incorrecta? Justifica tu respuesta.

$  \begin{array}{c}  \text{H H} \\      \\  \text{: N-N :} \\      \\  \text{H H}  \end{array}  $	$\text{N}_2\text{H}_4$	<b>Hidrazina.</b> Combustible de cohetes.
$  \begin{array}{c}  \text{H O O} \\       \\  \text{H - C - C - O - H} \\    \\  \text{H}  \end{array}  $	$\text{CH}_3\text{COOH}$	<b>Ácido acético.</b> Disuelto en agua se conoce como vinagre.
$  \text{H - O - O - O - H}  $	$\text{H}_2\text{O}_3$	<b>Trióxido de hidrógeno.</b> Decolorante de pelo.
$  \text{Na - } \ddot{\text{O}} \text{ - } \ddot{\text{Cl}} \text{ I}  $	$\text{NaOCl}$	<b>Hipoclorito de sodio.</b> Agente blanqueador.
$  \begin{array}{cccc}  \bullet\bullet & \text{xx} & \text{xx} & \bullet\bullet \\  \bullet\text{Cl} & \text{xS} & \text{xS} & \text{xCl} \\  \bullet\bullet & \text{xx} & \text{xx} & \bullet\bullet  \end{array}  $	$\text{S}_2\text{Cl}_2$	<b>Dicloruro de diazufre.</b> En esta estructura se representan los electrones con puntos (Cl) y cruces (S) como una manera de identificar los átomos de los cuales provienen. Se usa en el proceso de vulcanización del hule.

2. Comenta tus respuestas con tus compañeros de clase.