

## U2-Modelo de Lewis, TREPEV, TEV

10  
Questions

---

1. El modelo de Lewis describe un enlace como

- 15/74 ☐ A La interacción de dos orbitales atómicos
- 14/74 ☐ B Una nube de ocho electrones delocalizados
- 45/74 ☒ C Un par de electrones compartido entre dos átomos
- 0/74 ☐ D La energía potencial entre un electrón y el núcleo

2. El modelo de Lewis sólo se utiliza para moléculas que cumplen el octeto

- 29/74 ☐ T True
- 45/74 ☒ F False

3. Las siguientes premisas corresponden al modelo de Lewis:

- 25/73 ☒ A Todos los átomos deben completar el octeto
- 55/73 ☒ B Debe existir al menos un par de electrones compartido en cada enlace
- 26/73 ☐ C Permite predecir la conectividad entre átomos
- 13/73 ☐ D Permite conocer la energía de los enlaces de la molécula

4. La teoría de TREPEV se puede utilizar sin realizar la representación de Lewis de la molécula

- 34/73 ☐ T True
- 39/73 ☒ F False

5. La teoría de TREPEV permite predecir:

- 7/72 ☐ A distancias de enlace
- 53/72 ☒ B ángulos de enlace
- 70/72 ☒ C geometría molecular
- 1/72 ☐ D estado de agregación de la molécula

6. El momento dipolar de un enlace describe la distribución de carga en el mismo

67/71 ☒ T True

4/71 ☐ F False

7. Todas las moléculas con más de un átomo tienen momento dipolar cero

5/70 ☐ T True

65/70 ☒ F False

8. Según la TEV un enlace se describe como:

11/70 ☐ A un par de electrones compartidos

50/70 ☒ B la interacción de los orbitales atómicos de los átomos que forman el enlace

4/70 ☐ C un par de electrones delocalizado en toda la molécula

5/70 ☐ D la unión de dos átomos por interacción iónica

9. De la combinación lineal de 1 orbital s y 1 orbital p sólo se puede obtener un único orbital atómico híbrido

34/70 ☐ T True

36/70 ☒ F False

10. Seleccione las opciones que corresponden a afirmaciones correctas:

10/68 ☐ A Para describir los enlaces sigma en una molécula trigonal plana según TEV se utilizan los 3 orbitales p del átomo central

24/68 ☒ B El enlace simple entre dos átomos siempre es de tipo sigma

14/68 ☐ C Un enlace doble puede corresponder a dos enlaces sigma

20/68 ☐ D La interacción entre un orbital s y un orbital p pueden formar un enlace pi