



LICEO UNIVERSITARIO JUAN MANUEL MÉNDEZ BECHARA
Examen acumulativo II periodo.
Química.
Grado VI

**Se honesto y
serás
recompensado**

5. De acuerdo a la imagen anterior podemos decir que las letras están representando en su orden correspondiente, la ubicación de los elementos:

- A. Los sólidos, líquidos y gaseosos.
- B. Los no metales, los metales y los gases nobles.
- C. Los metales, los no metales y los gases nobles.
- D. Los gases nobles, los no metales y los metales.

6. La letra **B** está representando a los:

- A. Los metales.
- B. Los no metales.
- C. Los gases nobles.
- D. Metales nobles.

7. Constituyen el mayor grupo de los elementos en la tabla periódica, se encuentran a la izquierda y en el centro de esta, son brillantes y son sólidos a temperatura ambiente, la anterior definición corresponde a:

- A. Los sólidos.
- B. Los líquidos.
- C. Los metales.
- D. Los no metales.

8. Se encuentran en la parte superior derecha del sistema periódico son malos conductores del calor y la electricidad, a temperatura ambiente, hay algunos que son sólidos, otros líquidos y algunos son gaseosos, la anterior definición corresponde a:

- A. Los metales.
- B. Los no metales.
- C. Los gases nobles.
- D. Los sólidos.

9. Sección de elementos químicos caracterizados por su alta conductividad eléctrica y térmica y puntos de fusión elevados, en este segmento de texto se está hablando de:

- A. Los metales.
- B. Los no metales.
- C. Los gases nobles.
- D. Los sólidos.

10. Sección de elementos químicos caracterizados por su dificultad para conducir electricidad y calor, son opacos y con puntos de fusión bajos. Incluyen cinco gases, un líquido y el resto son sólidos. en este segmento de texto se está hablando de:

- A. Los metales.
- B. Los no metales.
- C. Los gases nobles.
- D. Los sólidos.