

<http://depa.fquim.unam.mx/amyd/docs.php?curso=35>

¿Cómo varía en un periodo el radio atómico y por qué?

¿Cómo varía en un grupo la 1ra energía de ionización?

¿Por qué el Ca y Mg forman especies muy estables con estado de oxidación 2+?

Señala la opción CORRECTA y diga porque las demás son incorrectas:

- a) El radio covalente de cualquier elemento es mayor que su radio de Van der Waals.
- b) El radio de un catión es mayor que el radio atómico del elemento que lo originó.
- c) El radio atómico varía en un periodo en forma inversa a la variación de la Zeff.
- d) El radio atómico aumenta en un periodo de la tabla periódica.

¿Cuál de las siguientes especies químicas As, Br⁻, Ca²⁺ tiene:

- a) la mayor energía de ionización b) El radio más pequeño c) Configuración de gas noble
- Explica tu respuesta.

De los siguientes pares, ¿Cuál tiene la mayor energía de ionización? Explicar

- a) Li ó Cs
- b) Li ó F
- c) Cs ó F
- d) F ó I
- e) Cl ó Cl⁻

De los siguientes pares, ¿Cuál tiene la mayor electronegatividad? Explicar

- a) Li ó Cs
- b) Li ó F
- c) F⁻ ó F
- d) Na ó Na⁺

¿Cómo varía la polarizabilidad en periodo y grupo según la TP de 18 columnas?

De los elementos calcógenos ¿quién tendrá menor energía de ionización y por qué?

Esbozar la gráfica de "radio atómico vs Z", explicar el porqué de esta tendencia.