

Tema 1
Tabla Periódica y propiedades periódicas

Juan José Borrás Almenar
Departamento de Química
Inorgánica

Asignatura:

12555–Química Inorgánica
Ingeniería Química

Para que el cuestionario funcione, debes inicializar el examen clicando sobre Inicio del Test. Para finalizar y obtener la puntuación clicas sobre Final del Text.

Inicio del Test

- ¿Cuál de los siguientes elementos tiene el mayor radio atómico?
 Rb K Ca I S
- ¿Cuál de los siguientes elementos del grupo 1 tiene la energía de ionización más alta?
 Li Na K Rb Cs
- ¿Cuál de las siguientes especies tiene la energía de ionización mayor?
 Al^{+2} Mg^+ Mg^{+2} Na Mg
- Todas estas especies son isoelectrónicas. ¿Cuál de ellas es la más pequeña?
 N^{3-} O^{2-} F^- Na^+ Mg^{2+}
- El carácter fuertemente metálico se asocia con una energía de ionización:
 Alta Baja Ni alta ni baja
- La afinidad electrónica se asocia con uno de los siguientes procesos (E representa a una elemento).
 $E(ac) + e^- \Rightarrow E^-(ac)$
 $E(g) \Rightarrow E^+(ac) + e^-$
 $2E(g) \Rightarrow E_2(ac)$
 $E(s) \Rightarrow E(g)$
 $E(g) + e^- \Rightarrow E^-(g)$
- ¿Cuál de entre los siguientes metales es más reactivo?
 Cs Cu Pb Au Ni
- ¿Cuál de los siguientes grupos de la tabla periódica tiene un elemento no-metálico en la cabecera y uno metálico al final?
 Grupo 1 Grupo 14 Grupo 17 Grupo 10 Grupo 18
- ¿Cuál de los siguientes elementos presenta más de un estado de oxidación?
 Rb Sr Cr Al F
- ¿Cuál de los siguientes elementos tienen una afinidad electrónica mayor?
 Cs F I Ca C
- ¿Qué elemento posee unas propiedades intermedias entre un metal y un no metal?
 Mn Si Xe O Ag

Final del Test

--	--