

1. ¿Qué reacción ocurre cuando se coloca en disolución un ion como Zr^{4+} y que diferencia habría con el ion Rb^+ ? JUSTIFIQUE
2. Cuando disolvemos el $CuCl_2$ en agua el valor de pH disminuye un poco. Haz una propuesta de una sal metálica que al disolverla disminuya aún más el valor del pH y una que lo modifique menos.
JUSTIFICA las respuestas y escribe las reacciones involucradas.
3. Si se agrega fosfato de sodio a agua pura:
¿Modifica el valor de pH de la disolución?
¿Cómo?
Escribe las posibles reacciones
4. De las siguientes parejas de cationes ¿Cuál crees que sea más ácido y por qué?
a) Fe^{2+} ó Fe^{3+} b) Cr^{3+} ó Co^{3+} c) Zn^{2+} ó Cd^{2+} d) Al^{3+} ó Na^+
5. ¿Qué factores afectan la basicidad de oxoaniones, cómo y por qué?
6. Dar tres ejemplos de base de Arrhenius y tres de ácido de Lewis y **explique Y JUSTIFIQUE**
7. Completar el siguiente cuadro:

Sustancia	A ó B según ?	Explicar
BF_3		
$HClO_4$		
PO_4^{3-}		
NH_3		
Ti^{4+}		
$Sr(OH)_2$		
CO_2		

IMPORTANTE: cada sustancia puede clasificarse usando una o más definiciones, usar todas las posibles.