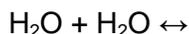


PRINCESS ANNE SCHOOL

GUIA DE QUIMICA - TERCERO MEDIO ELECTIVO

NOMBRE: _____ CURSO _____ FECHA _____

1. Los productos de la neutralización del agua son respectivamente



2. El pH de una solución acuosa de la base fuerte KOH de concentración 0,01 molar, es:

3. Se dispone de tres soluciones con los siguientes valores de acidez:

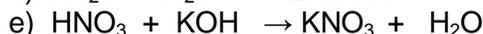
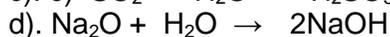
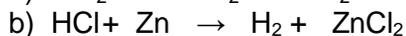
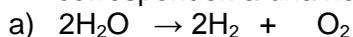
Solución A $\text{pOH} = 10,7$

Solución B $(\text{H}^+) = 4,6 \times 10^{-5}$

Solución III. $(\text{OH}^-) = 8,3 \times 10^{-6}$

Ordénalas de mayor a menor acidez

4. ¿Cuál de las siguientes reacciones corresponden a una neutralización?



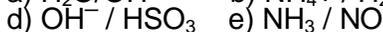
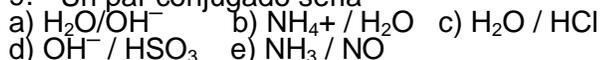
5. Si el pOH de una solución es 5.3, entonces la solución tiene pH:

6. La disociación del ácido H_3BO_3 genera las siguientes especies

7. En una solución se encuentran las siguientes especies iónicas 3H^+ y SO_4^{2-} . El ácido del cual provienen es

8. El llamado ácido muriático tiene por fórmula Siguiete

9. Un par conjugado sería



10. Indique la fórmula de las siguientes especies químicas

Ion hidroxilo _____

Ion amonio _____

Ion hidronio _____

11. Un ácido débil es aquel que

a) forma agua al ser neutralizado

b) desprende alta concentración de OH^-

c) su pH es menor a 7

d) tiene un alto porcentaje de disociación iónica

e) tiene un bajo porcentaje de ionización

12. Si se considera a la especie HSO_4^- como una base de Bronsted, El producto conjugado será

13. ¿Cuál de las siguientes alternativas **no** corresponde a las características de una base?

a) tiñen de azul el papel tornasol

b) tacto jabonoso

c) su valor ph es mayor a 7

d) desprenden OH^- en solución

e) Poseen un metal en el compuesto

14. Indique V o F en cada caso

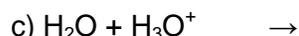
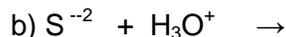
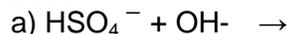
Una solución ácida es aquella que:

a) _____ $(\text{OH}^-) < (\text{H}^+)$

b) _____ $\text{pH} < 7$

c) _____ $\text{POH} =$

15. Complete las siguientes reacciones acido base



16. Una solución tiene una concentración $(\text{OH}^-) = 0,000001$. Luego el PH es

17. Al disociar la base $\text{Al}(\text{OH})_3$ se generan las siguientes especies

18. Se disuelven 5×10^{-5} moles de un ácido fuerte en agua formando 300 cc de solución. Determine el pH