

¿ACIDO O BASE?

- I. En base a todo el material que has analizado sobre ácidos y bases, y su pH, responde lo siguiente:

- a. ¿En qué estado de agregación se encuentran las sustancias acidas?

Líquido sólido gas En cualquiera de las 3

- b. ¿Cómo se conoce a la solución que se produce cuando se juntan un ácido y una base?

Alcalina Endotérmica Neutralización Base

- c. Científico que define a los ácidos como sustancias que pueden recibir o absorber un par de electrones de la solución

Lavoisier Arrhenius Einstein Lewis

- d. Es una de las características que tienen las sustancias que son acidas

Se deslizan al tacto Conducen la electricidad Son amargos Son jabonosos

- e. Si el pH de una solución es 12 tenemos una solución:

Ácida Base No se puede determinar Neutra

- II. En un laboratorio se prepararon 4 soluciones acuosas con distintos valores de pH

Solución	1	2	3	4
pH	12.0	7.1	2.0	5.0

- Analizando los datos puede verificarse correctamente que la(s) solución(es)
 - Presenta la mayor concentración de ion OH⁻
 - 1 es la mas ácida
 - 1 y 2 se consideran neutras
 - 3 tiene una elevada concentración de ion OH⁻

- Cuanto mayor es el valor de pH para una solución acuosa
 - a) Mas acida es la solución
 - b) Menor es la concentración de (OH^-)
 - c) Mas alcalina es la solución
 - d) Mayor es la concentración de (H^+)

III. Clasifica cada uno de los siguientes productos según corresponda su pH, para asegurar su permanencia en cada celda ordena por orden alfabético.

Ácidos	Neutros	Bases

Jugo gástrico	Jugo de limón	Agua pura	Desengrasante	Refresco de toronja
Hidróxido de sodio	Café	Agua de lluvia	Sangre	vino
Vinagre	Leche de magnesia	Coca cola	Pasta dental	Saliva