

ACTIVIDAD 1. ÁCIDOS HIDRÁCIDOS.

1. Escriba con MAYÚSCULAS Y SIN ERRORES ORTOGRÁFICOS la letra A para las sustancias ÁCIDAS, B para las sustancias Alcalinas o Básicas, y N para las sustancias.

Sustancia	Clasificación del pH
pH saliva de aprox. 7	
pH orina de aprox. 5	
pH estómago. Aprox. 2	
pH jugo pancreático. Aprox. 8	
Bicarbonato de sodio en agua. Aprox. 10	
Naranja. Aprox. 4	

2. Coloque la fórmula de cada uno de los siguientes hidrácidos. No olvides utilizar bien los símbolos.

Nombre tradicional	Fórmula química
Ácido Yodhídrico	
Ácido sulfhídrico	
Ácido Bromhídrico	
Ácido Clorhídrico	
Ácido Selenhídrico	
Ácido Telurhídrico	
Ácido Fluorhídrico	

3. Coloque en cada caso la letra mayúscula V, si es verdadero y F si es falso delante de cada enunciado.

	Los ácidos hidrácidos elevan el pH de las soluciones acuosas.
	El pH de las soluciones acuosas depende de la concentración de H^+
	Un hidrácido es un compuesto ternario, formado por: metal+O+H.
	Los ácidos hidrácidos reaccionan con los metales desprendiendo hidrógeno.
	Los ácidos hidrácidos son solubles en agua.
	Los ácidos hidrácidos no conducen la electricidad en soluciones acuosas.

4. La sustancia X en solución acuosa reacciona con el sodio metálico y produce hidrógeno gaseoso (H_2) y yoduro de sodio (NaI).

a) ¿Qué compuesto químico podría ser la sustancia X? Coloque la fórmula química de la sustancia X: _____

b) Seleccione con una letra A, mayúscula: ¿Qué número de oxidación tendrá el elemento I dentro de la fórmula del yoduro de potasio?

	+1		-1		0	
----------------------	----	----------------------	----	----------------------	---	--

c) Seleccione con una letra A, mayúscula: ¿Qué número de oxidación tendrá el elemento H dentro de la fórmula del hidrógeno gaseoso?

	+1		-1		0	
----------------------	----	----------------------	----	----------------------	---	--

d) Seleccione con una letra A, mayúscula: ¿Qué pH tendrá la solución acuosa de la sustancia X?

	>7		<7		=7	
----------------------	----	----------------------	----	----------------------	----	--