



# mpiadadas de ciencias junior

Cuadernillo de respuestas

**PRUEBA EXPERIMENTAL N° 4**

**QUÍMICA**

**ACIDOS Y BASES**

**15 DE Diciembre 2017**

**Medida de seguridad**

**REGISTRO OBSERVACIONES: PARTE A Y B**

MUESTRA	Color del indicador			Medida del pH		Medio (N, A o B)
	Fenolftaleína.	Azul Bromothimol	Naranja de metilo	Con papel pH	Con pHmetro	

## REGISTRO OBSERVACIONES PARTE C

Solución	pH inicial	pH final
HCl		
NaOH		

### Questiones:

1. Define solución ácida y básica.

Respuesta: Solución ácida

Respuesta: Solución básica

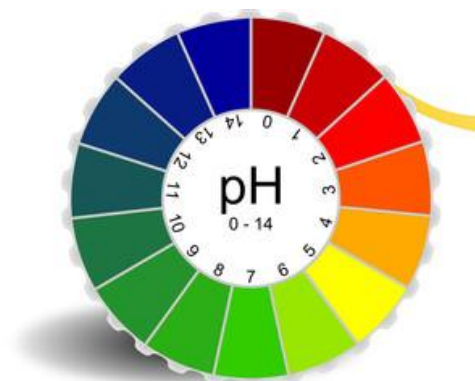
2. ¿Qué son desde el punto de vista químico los reactivos indicadores?

Respuesta

3. ¿Qué indica el pH de una solución acuosa?.

4. A partir de la imagen, responde

A) ¿Qué representa?	
B) Clasifica los valores de esta escala en ácido, básico y neutro	
C) Indica qué valor corresponde a la mayor concentración de $H^+$ .	
D) Indica qué valor corresponde a la mayor concentración de $OH^-$ .	



5. Determina a partir de las medidas de pH con el pHmetro, las concentraciones de  $H^+_{(ac)}$  en cada una de las soluciones problema

Solución	Concentración $H^+_{(ac)}$
Problema 1  Plantea el cálculo aquí	
Problema 2  Plantea el cálculo aquí	

6. Explica, a partir de tu respuesta anterior, cuál es la concentración Molar de la solución problema. 1

Respuesta
-----------

7. ¿Qué ocurre con el pH ( aumenta o disminuye) al diluir:

Una solución ácida	Respuesta	Fundamenta
Una solución básica	Respuesta	Fundamenta