

ESCUELA PREPARATORIA OFICIAL ANEXA A LA NORMAL NUM.1 DE TOLUCA
QUIMICA II

PROFESORA: I.Q. SOFIA GUADALUPE IGLESIAS AGUILAR

NOMBRE DEL ALUMNO: _____ FECHA: _____

BLOQUE II. SISTEMAS DISPERSOS

TEMA: ACIDEZ Y BASICIDAD. CALCULO DE pH

INSTRUCCIONES: Resuelve los siguientes ejercicios para el cálculo del pH en las sustancias indicadas.

1. ¿Cuál es el pH de una solución 0.5 M de HCl?

DATOS	ECUACION	DESPEJE	SUSTITUCION	RESULTADO
-------	----------	---------	-------------	-----------

pH =

pOH =

2. ¿Cuál es el pH de una solución 0.01 M de KOH?

DATOS	ECUACION	DESPEJE	SUSTITUCION	RESULTADO
-------	----------	---------	-------------	-----------

pOH

pH

3. Indique el carácter de las soluciones que tienen un pH de:

a) 3.5 _____

b) 7 _____

c) 4 _____

d) 8.2 _____