

QUÍMICA (Grado Personalizada)

Página Principal ► Mis cursos ► QUIMICA-P ► Tema 5 ► Problemas para resolver Tema 2. BLOQUE 4.

Navegación

Página Principal

▫ Área personal

Páginas del sitio

Mi perfil

Mis cursos

Tutorías Grado

BIOLOGÍA 2014-15
(PERSO)

GEST.EMP. 2014-15
(PERSO)

EGR1

EDCLIMP

QUIMICA-P

Participantes

General

Tema 1


Tema 2


Tema 3


Tema 4


Tema 5

 Apuntes Tema 1.
BLOQUE 4.

 Problemas
Resueltos tema 1.
BLOQUE 4.


 Más problemas
resueltos tema 1.
BLOQUE 4.


 Aún más
problemas
resueltos tema 9


 Problemas para
resolver Tema 7.
BLOQUE 4.

 Apuntes Tema 2.
BLOQUE 4.

 Transparencias
Tema 10

 Problemas
Resueltos tema 2.
BLOQUE 4.

 Más problemas
resueltos tema 10

 **Problemas para
resolver Tema 2.
BLOQUE 4.**

 Apuntes Tema 3.

1.- ¿Cuál es el pH de una disolución acuosa 0,01 mol/L de AcNa?

Dato: $K_a = 1,76 \times 10^{-5}$

2.- Suponer que tenemos 0,250 L de una disolución amortiguadora que contiene AcH 0,500 M y NaAc 0,500 M. Calcular la variación que sufrirá el pH si se añaden 40 mL de HCl 0,250 M, suponiendo que los volúmenes son aditivos. $K_a = 1,8 \times 10^{-5}$

Disponible desde: jueves, 12 de marzo de 2015, 17:50

Fecha de entrega: domingo, 22 de marzo de 2015, 23:00

Subir un archivo