

20577 Laboratorio de Química Física. Curso 2004-05
Examen 8 junio 2005.

Alumno _____

1.- Explicar **brevemente** que efecto/s pueden observarse en la velocidad de una reacción en medio acuoso, al aumentar la fuerza iónica de la disolución (mediante la adición de una sal inerte) manteniendo constante el resto de parámetros.

2.- Explicar **brevemente** de que forma/s puede la presencia de micelas acelerar la velocidad de reacción.

3.- Consideremos que la adsorción de cierto colorante en disolución acuosa sobre un adsorbente determinado obedece el modelo de Langmuir. Cual de la siguientes afirmaciones es correcta:

- (a) Cuando se alcanza el equilibrio hay intercambio de colorante entre el adsorbente y la disolución, en ambos sentidos.
- b) Debe tratarse necesariamente de un proceso de fisisorción cuantizado con barrera energética invertida.
- c) El equilibrio coincide siempre con la formación de una monocapa de colorante que cubre completamente la superficie del adsorbente.
- d) El adsorbato (colorante), una vez se ha unido a la superficie del adsorbente, no vuelve nunca a la disolución.

4.- Explicar **brevemente** que ventaja clave aporta el empleo de la luz en el proceso de foto-Fenton.

5.- Las razones por la cual en la reacción de Fenton se utiliza una menor cantidad de Fe(II) que de peróxido de hidrógeno, en lugar de cantidades estequiométricas, son: