

1. Estudio de conceptos.

En primer lugar deberías responder afirmativamente a las siguientes preguntas. Si la respuesta es ‘no’ o tienes dudas, repasa el concepto correspondiente. En caso de seguir con dudas pregunta a tu profesor o envía un e-mail con el formulario general.

- ¿Sabes qué es un electrolito?
- ¿Por qué los electrolitos conducen la corriente eléctrica?
- ¿Sabes qué caracteriza a los ácidos y a las bases según Arrhenius?
- ¿Conoces las propiedades más generales de los ácidos y de las bases?
- ¿Sabes qué son los indicadores?
- ¿Conoces cómo indican la acidez – basicidad la fenoftaleína y el tornasol?
- ¿Sabes a qué denominamos ácidos y bases fuertes?
- ¿Sabes que el pH mide la acidez – basicidad de una disolución?
- ¿Conoces cómo es el pH de disoluciones ácidas, básicas y neutras?
- ¿Conoces la relación entre pH y concentración de iones hidrógeno? De otra forma, ¿sabes que a mayor concentración de iones hidrógeno menor es el pH?
- ¿Sabes qué ocurre en las neutralizaciones?

2. Ejercicios del apartado.

Ejercicio / Pregunta		En caso de no acertar a la primera o de obtener puntuaciones inferiores al 80%, deberías repasar los siguientes conceptos
Definiciones (I)		Repasar el concepto de electrolito.
Ácidos y bases	Pregunta 1	Repasar como caracteriza la teoría de Arrhenius a los ácidos y a las bases; es decir, qué iones ceden los ácidos y cuáles las bases.
	Pregunta 2	
Definiciones (II)		Repasar todo lo relacionado con los indicadores: ¿qué son? ¿cómo actúan algunos de ellos?
Indicadores		
Medida de la acidez		Repasar lo relativo al pH: ¿qué mide? ¿relación con la concentración de iones hidrógeno o hidroxilo?
Definiciones (III)		Repasar el concepto de neutralización
Reacción de neutralización entre un ácido y una base		