

BASES QUÍMICAS DEL MEDIOAMBIENTE

Septiembre 2008 Reserva -

Los enunciados en PDF pueden verse en www.calatayud.unedaron.org o www.barbastro.unedaron.org -

SOLUCIONES

Primera parte:	1.- B	5.- B	9.- B	13.- B
	2.- A	6.- A	10.- B	14.- C
	3.- B	7.- A*	11.- B	15.- A
	4.- A	8.- C	12.- C	16.- A

Segunda parte:

1ª pregunta: **¿Qué es la eutrofización y por qué se produce? ¿Qué ciclos biogeoquímicos están implicados en su formación? ¿Qué consecuencias tiene?**

Ver páginas: 216 y 411

2ª pregunta: **Definir qué son y cómo se forman las dioxinas y furanos y poner algún ejemplo.**

Ver páginas Página 479, 480 y 481

Texto: BASES QUÍMICAS DEL MEDIO AMBIENTE. Cabildo, P, Cornago, P y otras.
UNED . Madrid (2004)

(*) La pregunta nº 7 dice: *“Calcular la concentración de protones de una disolución de 2,4 g de KOH en 750 mL de disolución”* Si se tienen en cuenta las respuestas que ofrece, dicha pregunta debería decir: *“Calcular la concentración de una disolución de 2,5 g de KOH en 750 mL de disolución”*