CI 5102-1 CALIDAD DE AGUAS

Semestre Otoño 2012

Auxiliar 2

Pregunta 1

Ejercicio 2; Otoño 2012.

Pregunta 2

Pregunta 2, Control 1; Otoño 2011.

En la siguiente tabla se muestra el análisis del agua de un pozo en la VI Región. El pH es 7,7.

Elemento	mg/l	Elemento	mg/l
Dureza cálcica	185	Alcalinidad	200
Dureza magnésica	50	SO ₄ =	58
Na+	23	Cl-	36
K+	20		

- Cuál es la dureza total, bicarbonácea y no bicarbonácea del agua?
- Cómo calificaría el agua en términos de dureza y estabilidad ($T^{\circ} = 50^{\circ}\text{C}$)? Asuma que la concentración de SDT es un 15% superior a la determinada a partir de los iones más importantes. Cómo se compara con el índice de Ryznar?
- Dibuje el diagrama de barras y estime las concentraciones teóricas de sales en solución.