

**Codi del procés selectiu: ATL009-22TRE**

Lloc de treball: Auxiliar ETAP Llobregat-EDR

## Solucionari Test de coneixements prova teòrica del temari específic

Pregunta	A	B	C	D
1			X	
2				X
3			X	
4			X	
5		X		
6	X			
7		X		
8		X		
9			X	
10		X		
11			X	
12			X	
13			X	
14				X
15				X
16				X
17				X
18				X
19				X
20	X			
<b>Reserva</b>				
21				X
22				X
23				X

## SOLUCIONARI PART PRÀCTICA

1. Si l'aigua què es tracta en una Estació de Tractament d'Aigua Potable té una conductivitat d'origen de 1450 uS/cm, quina conductivitat tindrà la mateixa aigua després de passar pel procés d'Electrodiàlisi Reversible, la qual, i a l'actual temperatura que té l'aigua, presenta un tall de conductivitat d'un 60%?

Nota: Per al càlcul, considerar que tota l'aigua tractada a la planta passa també pel procés d'Electrodiàlisi Reversible.

$$1450 \text{ uS/cm} * (60 / 100) = 870 \text{ uS/cm}$$

$$1450 \text{ uS/cm} - 870 \text{ uS/cm} = 580 \text{ uS/cm}$$

2. Si en una de les "piles" del procés d'Electrodiàlisi Reversible estem aplicant una diferència de potencial de 420 V, i al mesurar amb l'amperímetre, obtenim una lectura de 8.1 A, quin és el valor de la resistència (R) que presenta la "pila"?

Nota: Recordar que la Llei d'Ohm és: Intensitat = Voltatge / Resistència ( $I = V / R$ ); per tant: Voltatge = Intensitat \* Resistència ( $V = I * R$ ) i Resistència = Voltatge / Intensitat ( $R = V / I$ )

$$R = 420 \text{ V} / 8.1 \text{ A} = 51.85 \text{ Ohm}$$