

Full de respostes



ATL
Ente d'Abastament
d'Aigua Ter-Llobregat

Codi del procés selectiu: ATL017-22TRE

Lloc de treball: Auxiliar de Laboratori ETAP Ter

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	
Reserva				
21			X	
22				X
23		X		

Full de respostes

SOLUCIONARI PART PRÀCTICA (20 punts)

1) Expressa:

a) en unitats del Sistema Internacional ppm i ppb. (2 punts)

mg/L , µg/L

b) 250µg/l en ppm. (1 punt)

0.250ppm

c) 0,12 mg/l en ppb (1 punt)

120 ppb

2) Indica com calcularies el pes molecular del coagulant utilitzat a una Estació de Tractament d'Aigua Potable, Al₂O₃? (4 punts)

Dades: Pes atòmic Al = 27 g/mol

Pes atòmic O=16 g/mol

27*2+16*3= 102 g/mol

3) Quina quantitat de mido modificat necessaries per preparar **100 ml** d'una solució de mido:

a) al 5% (p/v) de midó? (2 punts)

5 g

b) amb una concentració de 200 ppm de midó? (2 punts)

20mg

4) Aboquem 300 ml d'etanol en mig litre d'aigua. Expressa la concentració de la dissolució d'etanol obtinguda en tant per cent (4 punts)

300/(500+300)*100=37.5%

5) Digues si les següents reaccions químiques estan ajustades. Resposta SI/NO (4 punts)

a) $C_3H_8 + 5O_2 \rightarrow 3CO_2 + 4H_2O$ (1 punt) **SI**

b) $2Na + 2H_2O \rightarrow NaOH + H_2$ (1 punt) **NO**

c) $2KOH + H_2SO_4 \rightarrow K_2SO_4 + 2H_2O$ (1 punt) **SI**

d) $2Cu(NO_3)_2 \rightarrow 2CuO + 2NO_2 + O_2$ (1 punt) **NO**