

**Codi del procés selectiu: ATL019-22TRE**

Lloc de treball: Auxiliar de Laboratori ITAM Tordera

### 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	
21	X			
22				X
23		X		

## SOLUCIONARI PART PRÀCTICA

1- Calcula el pes molecular del clorur fèrric (pes atòmic Cl=35,5 pes atòmic Fe= 55,8 ): (5 punts)

- a) **162,3**
- b) 259,2
- c) 91,3
- d) 170,1

2- Calcula els grams d'una substància que has de pesar i afegir per tenir 100ml d'una solució de 20g/l. (5 punts)

- a) 1 gram
- b) **2 grams**
- c) 20 grams
- d) 10 grams

3- Quants mols de NaOH hi ha en 40gr d'aquesta substància si el seu pes molecular és 40? (5 punts)

- a) **1 mol**
- b) 2 mols
- c) 40 mols
- d) 20 mols

4- Ajusta les següents reaccions: (5 punts)

- a)  $H_2 + O_2 = H_2O$
- b)  $H_2O + Na = NaOH + H_2$
- c)  $Ag_2SO_4 + NaCl = Na_2SO_4 + AgCl$
- d)  $Fe + O_2 = Fe_2O_3$
- e)  $H_2SO_4 + C = H_2O + SO_2 + CO_2$

### Resultat:

- a)  $2H_2 + O_2 = 2 H_2O$
- b)  $2H_2O + 2 Na = 2 NaOH + H_2$
- c)  $Ag_2SO_4 + 2NaCl = Na_2SO_4 + 2AgCl$
- d)  $4Fe + 3O_2 = 2 Fe_2O_3$
- e)  $2H_2SO_4 + C = 2H_2O + 2SO_2 + CO_2$