



Aluno(a):

Data: ___/___/___

Turma: Extensiva

Professor: Vinícius Dantas

Assunto: Gabarito Módulo 03 - Extensivo

Cálculo Estequiométrico

01. A
02. 52g de CO_2
03. $M = 40$
04. C
05. B
06. D
07. A) $\text{H}_3\text{PO}_4 + 3\text{NaOH} \rightarrow \text{Na}_3\text{PO}_4 + 3\text{H}_2\text{O}$
B) 68,3g de Na_3PO_4
08. A
09. 42,8g
10. A) 130 g B) $\text{K}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{KOH}$
11. A
12. A) 61g de $\text{Ba}(\text{OH})_2$ em excesso; B) 189,1g de BaSO_4
13. B
14. E
15. E
16. A
17. A
18. D
19. C
20. 83,5 C
21. 29,1 L
22. C
23. C

Sistemas Dispersos

01. C
02. A
03. C
04. B
05. C
06. E
07. E
08. D
09. A
10. D
11. B
12. D
13. D
14. B
15. D
16. 0,015L de CO/m^3 de ar
17. 84g de NaF
18. B
19. 80 mL
20. A
21. 2,37L
22. a) 500L; B) 100g por pessoa; C) em sala
23. C
24. A
25. 7,4 mol/L

26. 1,25 mol/L em NaNO_3 , e 1,5 g/L em KCl
27. C
28. A) A solução resultante será ácida;
B) 0,05 mol/L em H_2SO_4
29. em sala
30. E
31. D
32. 90,7%
33. 71,55%
34. A) 360g/L; B) 40L
35. A
36. B
37. Anulada
38. B
39. D

Termoquímica

01. A
02. A
03. B
04. B
05. B
06. B
07. Anulada
08. E
09. A) 4.800kcal e 8.050kcal B) 13,54 U.Mc 12,42 U.M
10. Anulada
11. 17,8 kcal
12. C
13. B
14. D
15. D
16. A
17. A
18. B
19. C
20. B
21. D
22. C

Cinética Química

01. A
02. A
03. D
04. 2 . 400 L.S⁻¹
05. D
06. B
07. A
08. C
09. D
10. B
11. Anulada
12. A

13. $y = 2,4 \cdot 10^{-12} \text{ mol/L.S}$
14. C
15. A
16. A
17. D
18. D
19. B
20. A) a reação é de 2ª ordem em relação a x e de 1ª ordem em relação a y.
B) Aumenta 18 vezes.

Equilíbrios Químicos

01. E
02. $6,6 \cdot 10^{-3}$
03. $4,7 \cdot 10^5$
04. D
05. C
06. aproximadamente:
[CH₂COOH] = 0,66 mol/L; [C₂H₅OH] = 0,66 mol;
[CH₃COOC₂H₅] = 1,33 mol/L; [CH₂O] = 1,33 mol/L.
07. C
08. B
09. A
10. $k_p = 0,226$
11. 0,984 atm
12. B
13. D
14. B
15. E
16. D

Equilíbrio Iônico

01. C
02. B
03. $1,8 \cdot 10^{-5}$
04. 4%
05. E
06. E
07. B
08. C
09. A) 0,02mol/L; B) $\text{ph}=3$
10. D
11. C
12. C
13. A) $\text{KOH} + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{KNO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ B) 13
14. A
15. B
16. $k_h = 10^{-3}$ $\text{Ph} = 4$
17. C
18. B
19. C
20. C
21. B
22. C
23. A
24. $3,2 \cdot 10^{-5}$
25. A
26. $4,5 \cdot 10^{-2}$
27. $3,5 \cdot 10^{-9}$

Funções Oxigenadas

01. E
02. C
03. A
04. A
05. A
06. A
07. B
08. D
09. A
10. E
11. E
12. E
13. B
14. E
15. B
16. Não tem resposta
17. B
18. E
19. D
20. C
21. A
22. D
23. C
24. A
25. C
26. A
27. E
28. D
29. A
30. E