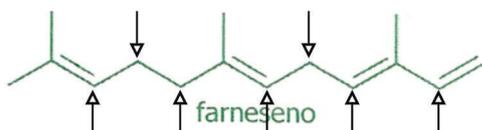


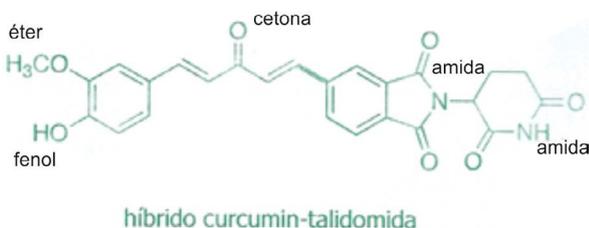
37. Resposta (B)

- I. Falsa. A fórmula molecular do composto é $C_{15}H_{24}$.
- II. Verdadeira. A cadeia é aberta com ligações PI.
- III. Falsa. A cadeia apresenta 7 carbonos secundários.



38. Resposta (A)

No composto encontramos as funções Fenol, éter, cetona e amida.



39. Resposta (E)

A experiência não foi um sucesso, pois os radicais metil e n-butil trocaram de posição.

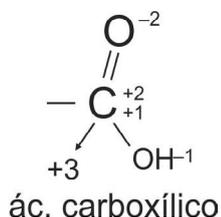
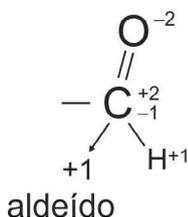


40. Resposta (C)

O anidrido acético é o reagente limitante, logo serão produzidos 151 gramas de Paracetamol. Como cada comprimido envolve meio grama de Paracetamol serão obtidos 302 comprimidos.

41. Resposta (C)

Como o nox do carbono passou de +1 para +3 ocorreu uma oxidação.



42. Resposta (B)

- Solução 1: houve dissolução total - solução insaturada.
 Solução 2: não dissolveu - solução saturada.
 Solução 3: provocou a precipitação do excesso - solução supersaturada.

43. Resposta (B)

A hemólise ocorre quando injetamos uma solução menos concentrada (hipotônica) do que a solução sanguínea (mais concentrada).

44. Resposta (A)

A temperatura só aumenta após a fusão de todo o sólido.

45. Resposta (C)

A concentração leva 10 minutos para cair à metade e observa-se que a velocidade também cai pela metade, evidenciando uma reação de primeira ordem.

46. Resposta (D)

Como o NO_2 é reagente na primeira etapa e produto na segunda etapa, sua concentração não se altera atuando como catalisador.

47. Resposta (B)

A soma das equações químicas exige a multiplicação das constantes de equilíbrio.

48. Resposta (C)

Se o $pH = 3$, então a $pOH = 11$, logo a concentração de $H^+ = 10^{-3}$ e a concentração do $OH^{-1} = 10^{-11}$. As concentrações de H^+ e Cl^{-1} são iguais.

49. Resposta (D)

- (F) o metal deve estar mergulhado numa solução do seu próprio íon. A água não conduz a corrente elétrica.
- (V) F.E.M. = $1,5 - 0,8 = 0,7$ V.
- (V) o ouro sofre a redução e o metal se deposita no cátodo.

50. Resposta (D)

- I. Verdadeira. A água é menos densa que o leite e possui temperatura de congelamento superior.
- II. Verdadeira. A adição da ureia produz uma solução aumentando a densidade e a presença de nitrogênio na fórmula aumenta o teor de nitrogênio. Ureia = $CO(NH_2)_2$.
- III. Falsa. A sacarose não possui nitrogênio na molécula. Sacarose = $C_{12}H_{22}O_{11}$.