**MỘT SỐ CÂU HỎI LƯỢNG GIÁ VỀ XÚC TÁC**

* 1. Trình bày khái niệm về chất xúc tác và phân loại xúc tác
  2. Nêu 4 đặc điểm của hiện tượng xúc tác
  3. Giải thích cơ chế xúc tác làm tăng tốc độ phản ứng
  4. Cho ví dụ xúc tác acid, xúc tác bazơ trong phản ứng hóa học.
  5. Trình bày đặc điểm và phương trình động học của xúc tác enzyme, phương trình Michaelis – Menten.
  6. Trình bày cách tính Km, Vmax trong phản ứng xúc tác men.

**CÂU HỎI TRẮC NGHIỆM**

1. Trong hệ tọa độ vuông góc, đường biểu diễn logarit của hàm tốc độ theo giá trị pH [hàm lgv = f(pH)] có dạng:
   1. Đường thẳng qua gốc tọa độ
   2. Đường thẳng không qua gốc tọa độ
   3. Đường cong của hàm mũ
   4. Đường cong parabol
   5. Đường cong hyperbol
2. Phương trình Michaelis – Menten được biểu diễn như sau:
3. Đặc điểm nào sau đây không phải là đặc điểm của xúc tác
4. Không làm thay đổi cân bằng
5. Tham gia với lượng nhỏ
6. Làm dịch chuyển cân bằng hóa học
7. Không thay đổi về mặt hóa học
8. Gia tăng tốc độ của phản ứng.
9. Khi đun acetat ethyl trong môi trường H+ ta được phản ứng:
10. Phản ứng trung hòa
11. Phản ứng thủy phân
12. Phản ứng một chiều
13. Phản ứng thủy phân đồng thể
14. Tất cả đều đúng
15. Khi đun acetat ethyl trong môi trường OH- ta được phản ứng:
16. Phản ứng trung hòa
17. Phản ứng thủy phân
18. Phản ứng thuận nghịch
19. Phản ứng thủy phân dị thể
20. Tất cả đều sai.
21. Khi khảo sát phản ứng ở áp suất không đổi, điều kiện tiên quyết để phản ứng có xúc tác xảy ra là:
22. Biến thiên thể thế đẳng áp đẳng nhiệt của hệ có giá trị G >0
23. Biến thiên thể thế đẳng áp đẳng nhiệt của hệ có giá trị G <0
24. Biến thiên thể thế đẳng tích đẳng nhiệt của hệ có giá trị F >0
25. Biến thiên thể thế đẳng tích đẳng nhiệt của hệ có giá trị F >0
26. Tất cả đều sai
27. Xúc tác men còn được gọi là xúc tác
28. Đồng thể
29. Dị thể
30. Đồng thể và dị thể
31. Hữu cơ
32. Vô cơ