Галиуллина Айгуль 5201-1

Тест « Ионообменная хроматография»

1. Хроматографический метод анализа является:
2. Физическим методом
3. Физико-химическим методом
4. Химическим методом
5. Оптическим методом
6. Какого вида хроматографии не существует:
7. Ионообменная хроматография
8. Газовая хроматография
9. Жидкостная хроматография
10. Твердосплавная хроматография
11. Какую активную группу имеет катионит универсальный:
12. –SO3H
13. –COOH
14. –CH2N(CH3)3Cl
15. –NH3OH
16. При каком значении α сродство ионов к иониту одинаково:
17. 50֯
18. 75֯
19. 45֯
20. 100֯
21. В данной формуле KB,A [RB]·[C] , αВ/С означает:

 —— = ———— = αВ/С

 KC,A [RC]· [B]

1. Фактор разделения ионов В и С
2. Степень диссоциации ионов В и С
3. Степень ионизации ионов В и С
4. Коэффициент подвижности ионов В и С
5. **При каком отношении коэффициентов распределения D двух ве­ществ может произойти хроматографическое разделение их сме­си?**
6. D1/D2=1
7. D1/D2=0
8. D1/D2>0
9. D1/D2≠1
10. Регенерация ионитов позволяет:
11. Повысить точность
12. Многократно использовать ионообменники для проведения ионного обмена
13. Увеличить скорость
14. Добиться химической устойчивости
15. Использование ионообменной хроматографии:
16. Для разделения смесей и растворов электролитов
17. Для разделения гидрофобного и гидрофильного компонентов
18. Для разделения молекул с большой молекулярной массой
19. Для разделения веществ с магнитными свойствами
20. **В ионообменной хроматографии разделение смеси на компоненты происходит в последовательности изменения:**
21. Радиуса иона
22. Плотности заряда гидратированного иона
23. Радиуса гидратированного иона
24. Плотности заряда иона
25. Подвижную фазу, вводимую в слой неподвижной фазы при проведении элюентной колоночной хроматографии, называют:
26. Растворитель
27. Элюат
28. Элюент
29. Сорбент
30. Гипотетическая зона, высота которой соответствует достижению равновесия между двумя фазами хроматографической системы - это:
31. Теоретическая тарелка
32. Ёмкость колонки
33. Объём колонки
34. Индекс удержания
35. Сорбируемость иона-вытеснителя больше (равновесие смещено вправо) если:
36. α =0, К>0
37. α =45, К>1
38. α <45, К<1
39. α>45, К>1
40. Сорбируемость какого иона наибольшая:
41. Ag +
42. Mg2+
43. Li+
44. H +
45. Сорбируемость какого иона наименьшая:
46. OH−
47. SCN−
48. Cl−
49. Br−
50. Активная группа катионита буферного:
51. –SO3H
52. –COOH
53. –CH2N(CH3)3Cl
54. –NH3OH

