[0063]

6) エポキシ当量の測定

電位差滴定装置を用い、溶媒としてメチルエチルケトンを使用し、臭素化テトラエチルアンモニウム酢酸溶液を加え、電位差滴定装置にて 0 . 1 m o 1 / L 過塩素酸 - 酢酸溶液を用いて測定した。

7)溶剤溶解性

樹脂固形分が50wt%になるようにMEKを加えて溶解させた。一週間静置したときの溶解性を観察した。〇;均一溶解、 ;溶液に濁り発生、×;沈殿物有り。

[0064]

実施例1

攪拌機、コンデンサー、温度計及び滴下ロートを備えた1Lの4ロフラスコに、フェノール150g及び50%パラトルエンスルホン酸0.045gを加え、100 まで昇温した。次に、100 にて攪拌しながら、芳香族ビニル化合物として63%DVB148g(EVB55gを含む)を2時間かけて滴下し反応させた。更に、150 に昇温保持により反応を完結させた。その後、85 に降温して約4回水洗を行った。続いて、未反応物を減圧留去した後、多価ヒドロキシ樹脂252gを得た。その軟化点は59 、150 での溶融粘度は0.06Pa・s、水酸基当量は252g/ea.であり、単価ヒドロキシ樹脂(一般式(5)の単価ヒドロキシ樹脂)のGPC面積%は11.6であった。この多価ヒドロキシ樹脂をDVBN-P1という。DVBN-P1のGPCチャートを図1、FD-MSチャートを図2に示す。

[0065]

実施例2

フェノール 1 5 0 g 及び 5 0 % パラトルエンスルホン酸 0 . 0 3 g と 8 1 % D V B 1 1 5 g (E V B 2 1 g を含む) を使用した他は、実施例 1 と同様にして、多価ヒドロキシ樹脂 (D V B N - P 2) 2 0 6 g を得た。 D V B N - P の軟化点は 6 8 、 1 5 0 での溶融粘度は 0 . 1 1 P a ・ s 、水酸基当量は 2 1 1 g / e q . であり、単価ヒドロキシ樹脂の G P C 面積 % は 6 . 6 であった。

[0066]

比較例1

攪拌機、コンデンサー、温度計及び滴下ロートを備えた1Lの4ロフラスコに、フェノール150g及び50%パラトルエンスルホン酸0.03gを加え、100 まで昇温した。次に、100 にて攪拌しながら、96%DVB97g(EVB4gを含む)を使用した他は、実施例1と同様にして、多価ヒドロキシ樹脂(DVBN-P3)185gを得た。DVBN-P3の軟化点は76 、150 での溶融粘度は0.18Pa・s、水酸基当量は197g/ea.であり、単価ヒドロキシ樹脂のGPC面積%は1.0であった。DVBN-P3のGPCチャートを図3、FD-MSチャートを図4に示す。

[0067]

合成例1(実施例)

攪拌機、コンデンサー、温度計及び滴下ロートを備えた1Lの4ロフラスコに、フェノール150g及び50%パラトルエンスルホン酸0.04gを加え、100 まで昇温した。次に、100 にて攪拌しながら、57%DVB255g(EVB99gを含む)を使用した他は、実施例1と同様にして、多価ヒドロキシ樹脂(DVBN-P4)373gを得た。DVBN-P4の軟化点は76 、150 での溶融粘度は0.40Pa・s、水酸基当量は314g/ea.であり、単価ヒドロキシ樹脂のGPC面積%は7.4であった。

[0068]

合成例2(実施例)

攪拌機、コンデンサー、温度計及び滴下ロートを備えた1Lの4ロフラスコに、フェノール150g及び、50%パラトルエンスルホン酸0.04gを加え、100 まで昇温した。次に、100 にて攪拌しながら、63%DVB230g(EVB85gを含む)

10

20

30

40

50