这里我们以Fru，FA，LA，HMF，H2O为例，进行五元体系平衡浓度的修正。

他们的起始浓度分别为：*C*0Fru，*C*0FA，*C*0LA，*C*0HMF，*C*0H2O，

平衡浓度分别为：*C*eFru，*C*eFA，*C*eLA，*C*eHMF，*C*eH2O；

各组分吸附前后浓度变化值为Δ*C*Fru，Δ*C*FA，Δ*C*LA，Δ*C*HMF。

1. 先以浓度变化值的大小进行从大到小排序；
2. 以浓度变化值的顺序进行修正，即以浓度变化最大的组分的浓度变化值为基本，计算出其他组分浓度升高的值，以HMF浓度变化值为例，即为：减一

由此便可计算出各组分第一轮第一次修正后的其他三个组分的平衡浓度*C*Me，

1. 此时其他三组分的浓度变化值为Δ*C*2Fru，Δ*C*2FA，Δ*C*2LA，减一

且其中

1. 同样地，给Δ*C*2进行排序，以最大的变化值为基本，对其他三个组分进行修正，以此时FA为最大为例，即为：减一
2. 由此便可计算出各组分第一轮第二次修正后的其他三个组分的平衡浓度*C*Me，
3. 此时其他两组分的浓度变化值为Δ*C*3Fru，Δ*C*3LA，减一

且其中

1. 同样地，给两个Δ*C*3进行排序，以更的变化值为基本，对其他三个组分进行修正，以此时Fru为更大为例，即为：减一
2. 由此便可计算出各组分第一轮第三次修正后的其他三个组分的平衡浓度*C*Me，
3. 此时LA组分的浓度变化值为Δ*C*4LA，减一

且其中

1. 此时以LA的变化值为基本，对其他三个组分进行修正，即为：
2. 由此便可计算出各组分第一轮第四次修正后的其他三个组分的平衡浓度*C*Me，
3. 此时其四个组分的浓度变化值为Δ*C*4Fru，Δ*C*4FA，Δ*C*4LA，Δ*C*4HMF；

且其中

1. 重复以上（1）~（12），并比较与的浓度差值，当其差值均低于10-6时，利用以下公式输出各组分的吸附容量。

其中*q*e为吸附容量，单位是mg/gads，*C*0为起始浓度，单位是mg/gsol，*C*Me为各组分最终修正后的平衡浓度，单位是mg/gsol，*M*为溶液加入量，单位是gsol，*m*为吸附剂质量，单位是gads。