

2). Правило фаз устанавливает зависимость между числом степеней свободы, числом компонентов и числом фаз, и выражается уравнением: $C = K + 2 - \Phi$

K - число компонентов системы

C - число степеней свободы

Φ - число фаз, находящихся в равновесии

Физический смысл числа степеней свободы - возможность изменения температур, давления и концентрации без изменения числа фаз, находящегося в равновесии.

3). Эвтектическим сплавом называется сплав, имеющий наиболее низкую температуру плавления из всех сплавов, образующих данный металл.

Заэвтектический сплав - сплав, расположенный на диаграмме состава правее эвтектического

4). При охлаждении температура сплава монотонно понижается и этот участок кривой охлаждения изобразится плавной падающей линией.

5). Чтобы определить концентрации компонентов в фазах через данную точку, характеризующую состояние сплава, проводят горизонтальную линию до пересечения с линией, ограничивающей данную область; проекции точек пересечения на ось концентрации показывают составы фаз