

## 2. Вывод дифференциальных уравнений

Для однофазного чистого компонента или гомогенного раствора постоянного состава все количественные вычисления базируются на основном соотношении, полученном комбинацией уравнений (4-33), (4-34) и (4-36):

$$dE = TdS - pdv, \quad (5-1)$$

где

- $E$  — внутренняя энергия;
- $T$  — абсолютная температура;
- $S$  — абсолютная энтропия,
- $p$  — общее давление системы.

Это уравнение по существу содержит все основные данные, которые можно получить из термодинамического анализа замкнутой системы с объемом в качестве единственного внешнего параметра; оно является отправной точкой для вывода конкретных рабочих уравнений. В сочетании с определением других термодинамических функций, таких как энтальпия, теплоемкость и свободная энергия, а также с помощью правила частного дифференциала, это уравнение дает выражение для полного дифференциала любой термодинамической величины в функции  $p, v, T$ . Если известны свойства, адекватные  $p, v, T$ , то дифференциальное уравнение можно проинтегрировать, чтобы получить изменение термодинамической функции при переходе системы из одного состояния в другое.

Дифференциальное уравнение для полного дифференциала термодинамической величины в функции измеримых свойств системы может быть получено следующим способом.

1. Выразить полный дифференциал термодинамической величины  $\phi$  в функции ее частных производных по двум произвольным выбранным независимым переменным  $x$  и  $y$ , используя математическое уравнение

$$d\phi = \left( \frac{\partial \phi}{\partial x} \right)_y dx + \left( \frac{\partial \phi}{\partial y} \right)_x dy. \quad (5-2)$$

2. Получить второе выражение для полного дифференциала термодинамической функции  $\phi$ , комбинируя определение этой функции с уравнением (5-1).

3. Вычислить первую из частных производных, входящих в уравнение (5-2), делением уравнения, полученного в п. 2, на  $dx$ , приняв затем постоянство  $y$ . Другую частную производную уравнения (5-2) можно вычислить делением уравнения, полученного в п. 2, на  $dy$ , введя затем условие, что  $x$  постоянно.

4. Любые частные производные энтропии, полученные в п. 3, могут быть вычислены дифференцированием каждого уравнения, полученного в п. 3 по второй переменной, приняв во внимание,