

משוואת גיבס - המשך

$$\boxed{\Delta G} = \Delta H - T\Delta S$$
$$\frac{\text{J}}{\text{mol}} = \frac{\text{J}}{\text{mol}} - \cancel{\text{K}} \cdot \frac{\text{J}}{\cancel{\text{K mol}}}$$

$$\Delta G = -T \cdot \Delta S_{\text{tot}} \quad \Delta G < 0$$

$$\Delta S_{\text{tot}} > 0$$

התגובה מתקדמת קדימה (ריכוז התוצרים עולה)	$\Delta G < 0$
התגובה מתקדמת אחורה (ריכוז המגיבים עולה)	$\Delta G > 0$
התגובה בשיווי משקל, לא מתקדמת לאף צד (ריכוזי החומרים לא משתנה)	$\Delta G = 0$