

## العلاقة بين $k_p$ و $k_c$

= الضغط

**عدد المولات** × **الثابت العام للغازات** × **درجة الحرارة المطلقة** = **الحجم**  
**الضغط** = **التركيز** × **الثابت العام للغازات** × **درجة الحرارة المطلقة**  
بالتعويض في معادلة ثابت الاتزان بطريقة الضغط نجد ان

$$k_c = K_p \text{ (الثابت العام للغازات} \times \text{درجة الحرارة المطلقة) مولات النواتج} - \text{مولات المتفاعلات}$$

الثابت العام للغازات = 0.082

منتدى روضة العلوم الطبيعية  
د عاطف خليفة