

Zum Ringen. Tränke töten Bapier? ?

11. Nicargl. Die Energie ~~ist~~ ^{ist} ~~nicht~~ ^{nicht} um eine Bindung zu lösen? ~~rechnen~~

Diese Frage ist zu mikroskopisch! Zusammenhang mit Thermodynamik.

12. Die Energie Bindungsenergie keine? keine?

~~Ich habe die Frage missverstanden~~ KLEINE ANMERKUNG
Ich habe immer gedacht, dass Thermodynamik viel ~~ist~~
~~bedeutender~~ als man denkt ist.

13. Keine Antwort. Ich mache später einen Thermodynamik Kurs

14. Übergangszustände sind ~~off~~ instabil. Daher sind Antagon off instabil ✓

15. $10^{-5} \rightarrow 28,53$, $10^{-7} \rightarrow 5,68$, $10^0 \rightarrow 0$, $10^2 \rightarrow -14,42$ / $10^{45} \rightarrow 28,53$

16. Ja, aber nur weil die Konzentration von Glucose-1-Phosphat jetzt 0 ist. $K = \left(\frac{\Delta G}{-RT} \right) = 0,048$

$[Glucose-6-Phosphat] = 0,0452 M$, $[Glucose-1-Phosphat] = 0,0048 M$

Ich glaube, dass es ein Fehler in der Antwort des Buches ^{Licht} ist.

17. 4) Wenn Glucose-1-Phosphat in einer folgenden Reaktion beteiligt ist, sodass die Konzentration niedrig bleibt. ✓

17. $K' = 19$. $\Delta G^{\circ} = -7,3 kJ mol^{-1}$

$\frac{[1]}{[6]} = 0,048$. $[1] + [6] = 0,1$. $[1] = 0,1 - [6]$

$0,1 - [6] = 0,048 [6]$

$[6] = 0,1 = 0,048 [6]$. $[1] = 0,1 - 0,048 [6]$

$0,048$