

Zum Reinigen. Tränen toten Papieren? ✓

11. Nicarg. Die Energie ~~notwendig~~ um eine Bindung zu lösen ist ~~klein~~ 1055

Die ~~Bindungs~~ Energie ist ~~zu~~ interessant. Zähligfähig ist die Thermodynamik.

12. Die ~~Bindungs~~ Energie ist ~~keine~~? Keine? 1056

~~Ich habe die Energie missverständlich~~ ~~KLEINE~~ ATOMEN ~~Ich habe immer dieses Gefühl, dass Thermodynamik viel zu~~
~~kompliziert~~ als man denkt ist.

13. Kleine Ahnung. Ich mache später einen Thermodynamik Kurs.

14. ~~Initialzustände sind oft instabil. Daher sind Anfangs oft~~ 1057
~~instabil~~ ✓

15. $10^{-5} \rightarrow 28,53$, $10^1 \rightarrow 5,68$, $10^0 \rightarrow 0$, $10^2 \rightarrow -14,62$, $10^{12} \rightarrow -20,88$ 1058

16. a) Ja, aber nur weil die Konzentration von Glucose-1-Phosphat jetzt 0 ist. $K = \frac{\Delta G}{-RT} = 0,048$ 1059

$[\text{Glucose-6-Phosphat}] = 0,048 \text{ M}$, $[\text{Glucose-1-Phosphat}] = 0,00048 \text{ M}$

Ich glaube, dass es ein Fehler in der Formel des Buches ~~gibt~~ 1060

17. b) Wenn Glucose-1-Phosphat in einer sogenannten Reaktion befreit ist, so dass die Konzentration weiter besteht.

$$K' = 19. \quad \Delta G' = -7.3 \text{ kJ mol}^{-1}$$

$$\frac{[1]}{[6]} = 0,048. \quad [1] = 0,048 \cdot [6]$$

$$\frac{[1]}{[6]} = 0,048 \cdot [6] = 0,048 [6]$$

$$\frac{[6]}{1,048} = 0,1. \quad [1] = 0,1 \cdot 0,048.$$