

4. Koeffizient bedeutet ΔS (in der ~~Stoff~~) Arbeit
weiter ΔS in die Frage steht "b)" mo⁻¹

$$5. \Delta S_{\text{Universum}} = \Delta S_{\text{System}} - \Delta H_{\text{System}} / T$$

$$-11 - 54 \times 10^3 = -295 \times \Delta S_{\text{Universum}} = \Delta H_{\text{System}} - T \Delta S_{\text{System}}$$

$$\cancel{\Delta S_{\text{Universum}} = 181.2 \text{ J mol}^{-1} \text{ K}^{-1}} \quad \times$$

$$-54 \times 10^3 = -251 \times 10^3 - T \Delta S_{\text{System}} \quad \checkmark$$

$$\Delta S_{\text{System}} = 11 - 661 - 1 \text{ J mol}^{-1} \text{ K}^{-1} \quad \checkmark$$

Verständend. Die Antwort zeigt ~~$\Delta S_{\text{Universum}}$~~ aus.
ICH weiß nicht, ob das richtig ist.

6. a) 0,1 M HCl ICH brauche Plis.

Punkt mathemat. S P1 P2
Statistik mechat. R3

Viel leichter n. car. In das Buch steht: 0,1 M HCl bedeutet $[H^+] = 0,1 \text{ M}$. Ich glaube, dass HCl ist Vervollständigt gelöst.

a) 1 ✓ $[H^+] = 0,05 \text{ M}$.

b) 13 ✓ $-\log_{10}(0,05) = 1,3$

c) 0,5 ✗ 1,3 ✓

d) 13,5 ✗ → $[OH^-] > 0,05 \text{ M}$

$$E[H^+] \frac{10^{-14}}{0,05} = 2 \times 10^{-13}$$

$$-\log_{10}(2 \times 10^{-13}) = 12,7$$