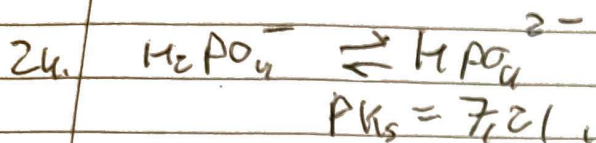


23. Angewandte haben beide Lösungen Na, aber die alternative Methode hat auch NaCl .



Angenommen, dass NaH_2PO_4 und Na_2HPO_4 lösen und sind Na^+ und Na_2^{2+} gegeben

$$7,4 = 7,21 + \log \left(\frac{[\text{HPO}_4^{2-}]}{[\text{H}_2\text{PO}_4^-]} \right)$$

$$\log \frac{[\text{HPO}_4^{2-}]}{[\text{H}_2\text{PO}_4^-]} = 1,549 \quad (\Rightarrow) \quad [\text{HPO}_4^{2-}] = 1,549 \times 10^{-3} \text{ M}$$

Ich brauche 10^{-3} M.

$$2,549 \times 10^{-3} \text{ M} = 10^{-3} \text{ M}$$

$$[\text{H}_2\text{PO}_4^-] = 3,92 \times 10^{-4} \text{ M}$$

$$[\text{HPO}_4^{2-}] = 6,08 \times 10^{-4} \text{ M}$$

Ich brauche $0,392 \text{ mol } \text{H}_2\text{PO}_4^-$
 und $0,608 \text{ mol } [\text{HPO}_4^{2-}]$.

Ich brauche $47 \text{ g } \text{NaH}_2\text{PO}_4$ $4,7$
 und $86,3 \text{ g } \text{Na}_2\text{HPO}_4$ $8,63$

$100 = 10^2 \neq 10^3$, Eingabe ist ok.