

Wochenarbeitsplan 2. Woche vom 23.3.-27.3.20 für 3 Blöcke

- 1 Erklären Sie die Fachbegriffe pK_S -Wert und pK_B -Wert und geben Sie deren Berechnung an.
 - 1.1 Berechnen Sie den pK_S -Wert von Essigsäure mit einer Konzentration von $0,1\text{mol/l}$, die einen pH -Wert von 2,9 hat.

Hier mal ein Link auf unserer Seite:

<https://chemie.osz-biv.de/2012-13/ch22013/sbc.html>

Säure-Base-Titration

- 2 Arbeiten Sie im Lehrbuch die Seite 120 durch und beantworten Sie die folgenden Aufgaben:
 - 2.1 Beschreiben Sie das Prinzip der Säure-Base-Titration.
Link auf unserer Seite:
<https://chemie.osz-biv.de/2013-14/ch22014/titration14.html>
 - 2.2 Für die Neutralisation von 25ml verdünnter Salzsäure werden 28ml Natronlauge mit einer Konzentration von $0,2\text{mol/l}$ benötigt. Als Indikator dient Bromthymolblau.
Wie groß ist die Konzentration der verdünnten Salzsäure.
- 3 Arbeiten Sie im Lehrbuch die Seite 121 durch.
 - 3.1 Erläutern Sie, was der Äquivalenzpunkt einer Titrationskurve ist.
 - 3.2 Beschreiben Sie die Verläufe der Titrationskurven für Salzsäure und Phosphorsäure auf Seite 121.

Abgabe bis zum Ende der Woche (29.3.20).

Viele Erfolg!