

1FHCI Arbeitsblatt AC für 23. März 2020

Antworten (eventuell als Foto) am 23. März 2020 an leonore.lickl@hblva17.ac.at senden.

Übeblatt

1. berechnen Sie den pH –Wert von je 100 mL Lösung: 5 g/L NaOH, 5 g/L HNO₃, 5 g/L NaOH, und 5 g/L Ba(OH)₂. Begründen Sie ob die Reaktion "stark" oder "schwach = nicht stark" ist.
2. Welchen pH-Wert hat eine wässrige Lösung von Kaliumhydroxid, die 2,8 g KOH im Liter enthält?
3. Zu einem Volumenteil einer Essigsäurelösung mit c(CH₃COOH) = 1 mol/L gibt man 9 Volumenteile Wasser. Welche pH-Wert hat die entstehende Lösung ungefähr?
4. Handelt es sich dabei um eine Redoxgleichung? $4 \text{HNO}_3 \rightarrow 4 \text{NO}_2 + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$
Begründen (Oxidationszahlen bestimmen)
5. Vervollständigen Sie die RG und geben Sie die Namen aller Reaktionspartner an:
bilden Sie die Paare
bestimmen Sie die Oxidationszahl
ergänzen Sie mit Elektronen
ergänzen Sie durch H₂O wo O fehlen
ergänzen Sie mit H⁺ wo H fehlen
gleichen Sie durch Multiplizieren die Anzahl der Elektronen bei den Halbgleichungen aus
geben Sie die vollständige RG an
 $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} + \text{H}_2\text{S} \rightarrow \text{Cr}^{3+} + \text{S}$
Sulfid+ Iod → Sulfat + Iodid
 $\text{H}_2\text{S} + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{S} + \text{NO}$

1FHCI Arbeitsblatt AC für 26. März 2020

Antworten (eventuell als Foto) am 26. März 2020 an leonore.lickl@hblva17.ac.at senden.

Übeblatt

1. Vervollständigen Sie die RG und geben Sie die Namen aller Reaktionspartner an:
bilden Sie die Paare
bestimmen Sie die Oxidationszahl
ergänzen Sie mit Elektronen
ergänzen Sie durch H₂O wo O fehlen
ergänzen Sie mit H⁺ wo H fehlen
gleichen Sie durch Multiplizieren die Anzahl der Elektronen bei den Halbgleichungen aus
geben Sie die vollständige RG an
 $\text{H}_5\text{IO}_6 + \text{I}^- \rightarrow \text{I}_2$
 $\text{CN}^- + \text{MnO}_4^- \rightarrow \text{OCN}^- + \text{MnO}_2$
 $\text{Mn}^{2+} + \text{BiO}_3^- \rightarrow \text{MnO}_4^- + \text{Bi}^{3+}$
 $\text{XeO}_3 + \text{I}^- \rightarrow \text{Xe} + \text{I}_3^-$
 $\text{As}_2\text{S}_3 + \text{ClO}_3^- \rightarrow \text{H}_3\text{AsO}_4 + \text{S} + \text{Cl}^-$