

Klasse 10a	Fach: NwT	
Römer	p.roemer@schollgym-ulm.de	Zuletzt aktualisiert am: 23.05.

Liebe 10er,
wie versprochen gibt es nun Aufgaben zur Titration.

Viel Erfolg!

	Zu bearbeiten	Das sind deine Hilfsmittel	Damit kontrollierst du dich	Bis dahin musst du mit allem fertig sein
1	AB Titration: Aufgaben 5-9	Chemiebuch S. 72-74 Aufschriebe der letzten Woche	Musterlösung	28.5. Mittags
Ich werde einigen von euch eine Mail schreiben und ein Bild/ einen Scan der Lösungen der Aufgaben einfordern				

Herstellung und Unterscheidung von sauren und alkalischen Lösungen (2)

A1 Saure und alkalische Lösungen können auf unterschiedlichen Wegen hergestellt werden. Fülle den Lückentext aus.

Bei der Herstellung von Säuren wird zunächst ein _____ entzündet. Das Nichtmetall reagiert mit _____. Dabei entsteht ein _____. Im nächsten Schritt wird das Nichtmetalloxid in _____ gelöst. Es entsteht eine _____.

Zur Herstellung von Laugen gibt es zwei verschiedene Möglichkeiten: Entweder wird ein _____ zuerst entzündet, so dass ein _____ entsteht. Das Metalloxid wird anschließend in Wasser gelöst, um die _____ zu bilden. Oder man lässt ein Metall direkt mit _____ reagieren. Dabei entstehen die entsprechenden Laugen und _____.

A2 Gib an, welche der folgenden Oxide mit Wasser saure Lösungen bilden und bei welchen alkalische Lösungen entstehen. K_2O , NO_2 , P_4O_{10} , BaO , Na_2O und SO_3 .

A3 Die Tabelle zeigt wichtige Säuren/Hydroxide, ihre Formeln, die zugehörigen sauren/alkalischen Lösungen und die darin enthaltenen Ionen. Fülle die Tabelle aus.

Formel Säure bzw. Hydroxid	Bezeichnung der sauren bzw. alkalischen Lösung	Ionen in der Lösung
	Salzsäure	$H_3O^+ + Cl^-$
HNO_3		
	Natronlauge	$Na^+ + OH^-$
KOH		

A3 Zwei Bechergläser: Im einen Becherglas befindet sich eine saure im anderen eine alkalische Lösung. Beschreibe zwei einfache Möglichkeiten, um diese Stoffe zu identifizieren.
