

Arbeitsauftrag für 09.06.21 Gruppe A

1. Wiederhole das Thema Säuren, saure Lösungen, Basen, alkalische Lösungen, Laugen, Neutralisation mithilfe des Buches S. 224/225, 230-231, 238/239.
2. Bearbeite S. 232/233 und mach dir folgende Begriffe klar: *Protolyse*, *Ampholyt*; *Säure-Base-Paar*.
Schreibe die **Definitionen** für diese Begriffe **mit Beispielen** in dein Heft.
3. Bearbeite S. 232, Aufg. 2.
4. Bearbeite das AB auf S. 2-3 (wurde in der letzten Stunde als Kopie ausgeteilt).
5. Bearbeite S. 253 Aufg. C2

6. Freiwillig: überprüfe dein Wissen mit learning-apps, z.B.:

<https://learningapps.org/view12432572>

<https://learningapps.org/view4992916>

<https://learningapps.org/view4993264>

<https://learningapps.org/view3070894>

<https://learningapps.org/view6732499>

<https://learningapps.org/view16330575>

AB Neutralisationsrätsel

Zeichnung **A** stellt die Teilchen in zwei Lösungen dar (Ausgangssituation).

B: Beim Umgießen ist ein Teil der Teilchen aus A vom linken in das rechte Becherglas gelangt und haben in einer Protolysereaktion miteinander reagiert. Welche Teilchen haben miteinander reagiert, damit sich die Lösung im rechten Becherglas bilden konnte? Schreibe die Protolysereaktion auf.

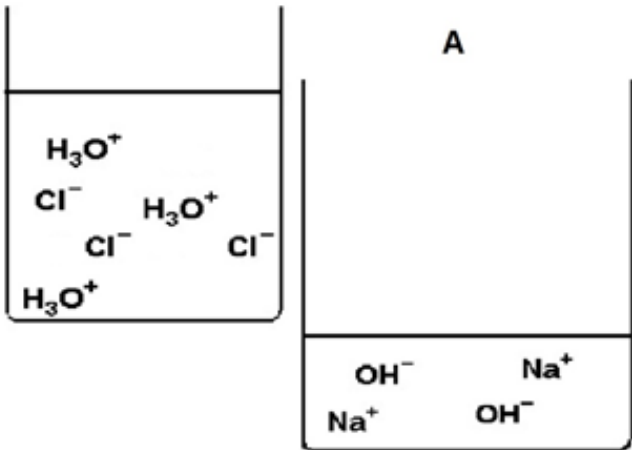
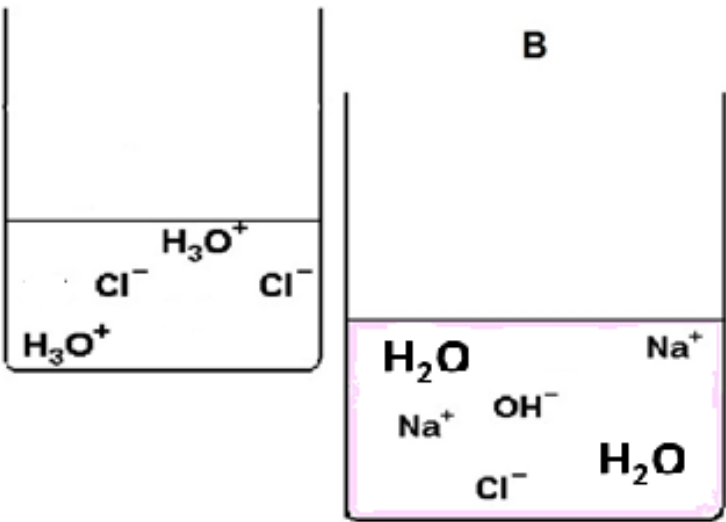
C: Wieder wurden aus Teilchen vom linken Gefäß aus B in das rechte Becherglas gefüllt. Welche/wie viele sind es? Welche Teilchen befinden sich dann im rechten Becherglas?

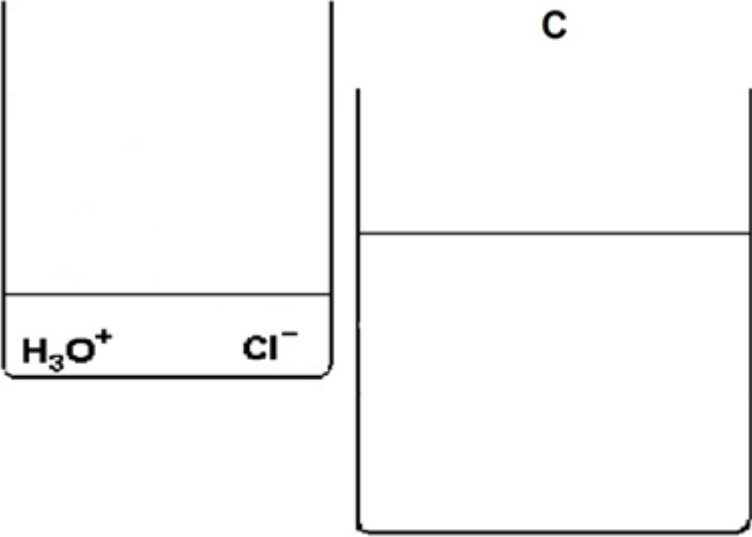
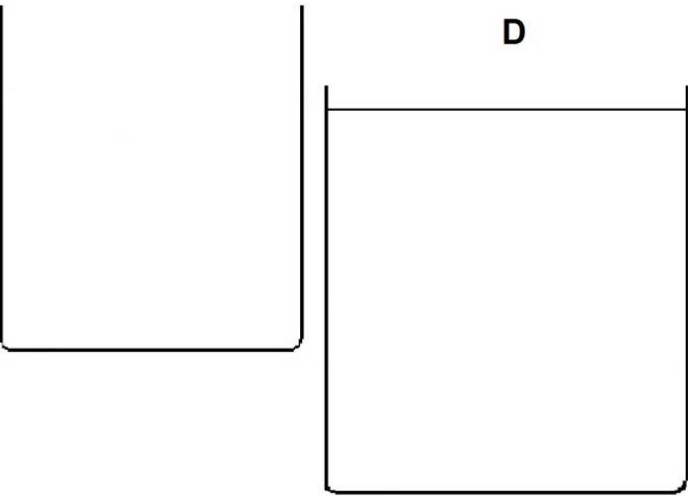
D: nun wurden auch die letzten Teilchen aus dem linken Gefäß von C in das rechte gegossen. Ergänze alle Teilchen, die nun im rechten Gefäß vorliegen.

Vervollständige die Angaben in der rechten Spalte mit den passenden Begriffen/Fachbegriffen.

HINWEIS

Das linke Becherglas darf jeweils nicht verändert werden, nur das rechte. Die Gesamtzahl der Teilchen ändert sich insgesamt nicht.

 <p style="text-align: center;">A</p>	<p>Im rechten Becherglas befindet sich ein Überschuss von</p> <p>Ionen. Es ist eine Lösung.</p> <p>Die Lösung färbt Universalindikator</p>
 <p style="text-align: center;">B</p>	<p>Im rechten Becherglas befindet sich nun ein Überschuss von-Ionen.</p> <p>Es ist eine Lösung.</p> <p>Der Indikator färbt die Lösung</p>

	<p>Im rechten Becherglas befinden sich nun</p> <p>.....</p> <p>Es ist eine Lösung.</p> <p>Der Indikator färbt die Lösung</p>
	<p>Im rechten, unteren Becherglas befindet sich jetzt ein Überschuss von - Ionen.</p> <p>Es ist eine Lösung.</p> <p>Der Indikator färbt die Lösung</p>