

***Sei ehrlich mit dir selbst!
Dieser Bogen dient deiner Selbstkontrolle!!***

Wie sicher fühlst du dich in den folgenden Fachgebieten © H. Volz	sicher	ziemlich sicher	unsicher	sehr unsicher
1) Ich weiß, was man unter einer Neutralisationsreaktion versteht und kann die Reaktionsgleichungen für Metallhydroxide (Metalle mit unterschiedlicher Oxidationszahl) mit Halogenwasserstoffsäuren formulieren (<i>s. auch Heft</i>)				
2) Ich kann den Versuchsaufbau zur Überprüfung der elektrischen Leitfähigkeit eines Stoffes, der in Wasser gelöst ist, beschreiben.				
3) Ich weiß wie man einen „Nichtelektrolyt“ definiert und kann Beispiele benennen				
4) Ich weiß wie man einen „Elektrolyt“ definiert und kann Beispiele benennen				
5) Ich weiß, was man allgemein unter der Gefrierpunktserhöhung (GPE) und Siedepunktserhöhung (SPE) versteht.				
6) Ich kann die Proportionalität der GPE bezogen auf einen Stoff an einem Beispiel erläutern				
7) Ich weiß, wie man nachweisen kann, dass die GPE nur von der Anzahl gelöster Teilchen (in 1000g Wasser) abhängig ist, nicht jedoch von dem gelösten Stoff selbst				
8) Ich kann den Begriff „molare Gefrierpunktserniedrigung“ definieren und kenne den Wert für Wasser				
9) Ich kann aus folgenden Angaben die Molmasse von Glykol (ein Nichtelektrolyt) berechnen: 0,23g Glykol gelöst in 50g Wasser ergeben eine GPE von 0,093 °C				
10) Ich weiß, dass 1 Mol HCl gelöst in 1000g Wasser die doppelte molare GPE und kann begründen, warum wir in diesem Zusammenhang eine Elektrolyse (Versuchsaufbau!) von Salzsäure durchgeführt haben				
11) Ich weiß was man allgemein unter einem Ion, einem Kation und einem Anion versteht (<i>wird im Unterricht noch eingeübt!</i>)				
12) Ich kann verschiedene Kationen und Anionen angeben (<i>wird im Unterricht noch eingeübt!</i>)				

