

		Anzahl Punkte																					
		maximal	erreicht																				
Übertrag		43																					
Chemie/Physik																							
Aufgabe 20																							
Für welche Stoffe oder Elemente stehen die folgenden Abkürzungen?																							
<table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <thead> <tr> <th style="width: 20%;">Abkürzung</th> <th>Stoff oder Element</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>NaCl</td> <td>Kochsalz / Natriumchlorid</td> </tr> <tr> <td>Hg</td> <td>Quecksilber</td> </tr> <tr> <td>NaF</td> <td>Natriumfluorid</td> </tr> <tr> <td>H₂O₂</td> <td>Wasserstoffperoxid</td> </tr> </tbody> </table>				Abkürzung	Stoff oder Element	NaCl	Kochsalz / Natriumchlorid	Hg	Quecksilber	NaF	Natriumfluorid	H ₂ O ₂	Wasserstoffperoxid										
Abkürzung	Stoff oder Element																						
NaCl	Kochsalz / Natriumchlorid																						
Hg	Quecksilber																						
NaF	Natriumfluorid																						
H ₂ O ₂	Wasserstoffperoxid																						
		2																					
Aufgabe 21																							
Ordnen Sie die folgenden Begriffe A-D den richtigen Erklärungen zu. Siehe markiertes Lösungsbeispiel.																							
<table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <tbody> <tr> <td style="width: 15%;">A = <u> 2 </u></td> <td style="width: 25%;">Kochsalz</td> <td style="width: 10%; text-align: center;">1</td> <td style="width: 50%;">Wasserstoffionenempfänger</td> </tr> <tr> <td>B = <u> 5 </u></td> <td>Wasser</td> <td style="text-align: center;">2</td> <td>Ionenbindung</td> </tr> <tr> <td>C = <u> 4 </u></td> <td>Amalgam</td> <td style="text-align: center;">3</td> <td>Wasserstoffionenspender</td> </tr> <tr> <td>D = <u> 3 </u></td> <td>Säuren</td> <td style="text-align: center;">4</td> <td>Metalllegierung</td> </tr> <tr> <td>E = 1</td> <td>Basen</td> <td style="text-align: center;">5</td> <td>Elektronenpaarbindung oder Molekül</td> </tr> </tbody> </table>				A = <u> 2 </u>	Kochsalz	1	Wasserstoffionenempfänger	B = <u> 5 </u>	Wasser	2	Ionenbindung	C = <u> 4 </u>	Amalgam	3	Wasserstoffionenspender	D = <u> 3 </u>	Säuren	4	Metalllegierung	E = 1	Basen	5	Elektronenpaarbindung oder Molekül
A = <u> 2 </u>	Kochsalz	1	Wasserstoffionenempfänger																				
B = <u> 5 </u>	Wasser	2	Ionenbindung																				
C = <u> 4 </u>	Amalgam	3	Wasserstoffionenspender																				
D = <u> 3 </u>	Säuren	4	Metalllegierung																				
E = 1	Basen	5	Elektronenpaarbindung oder Molekül																				
		2																					
Aufgabe 22																							
a) Wie heisst die Masseinheit für den Säuregrad?																							
pH-Wert																							
b) Nennen Sie die Grenzwerte des Säuregrads.																							
0 und 14																							
c) Nennen Sie den Wert für eine neutrale Lösung.																							
7																							
d) Unser Speichel gehört zu einer																							
X Base <input type="checkbox"/> Säure																							
		2																					
Übertrag		49																					