

Name:	Gruppe:	Kurs:	BE:	Note:
--------------	----------------	--------------	------------	--------------

Beantworte nur die markierten Lücken!

1) Formel von Ionen und Salzen (1BE)

___ / ___ BE

	Name	Fluorid	Bromid	Iodid	Chlorid	Oxid	Nitrat	Carbonat	Sulfat	Phosphat
Name	Formel	F ⁻								
Lithium	Li ⁺	LiF								
Natrium										
Kalium										
Beryllium										
Magnesium										
Calcium										
Strontium										
Bor										
Aluminium										
Ammonium										

2) Formeln von Säuren und Basen(1BE)

___ / ___ BE

Säuren/Saure-Lösung		Basen/Laugen	
Name	Formel	Name	Formel
Salzsäure(-Lsg)		Natronlauge	
Kohlensäure(-Lsg)		Natriumhydroxid	
Salpetersäure(-Lsg)		Kaliumlauge	
Schwefelsäure(-Lsg)		Magnesiumhydroxid	
Phosphorsäure(-Lsg)		Lithiumhydroxid	
Schwefligesäure(-Lsg)		Calciumhydroxid	
		_____hydroxid	
		_____hydroxid	
		Aluminiumhydroxid	
		Borhydroxid	

3) Dissoziationsgleichung für(2BE):

___ / ___ BE

a)

b)

4) Reaktion von(3BE):

___ / 3BE

	H1	H2										H3	H4	H5	H6	H7	H8	
1.	<div><div>¹</div><div>H</div><div>1,008</div></div>		N3	N4	N5	N6	N7		N8		N1	N2					<div><div>²</div><div>He</div><div>4,002</div></div>	
2.	<div><div>³</div><div>Li</div><div>6,941</div></div>	<div><div>⁴</div><div>Be</div><div>9,012</div></div>											<div><div>⁵</div><div>B</div><div>10,81</div></div>	<div><div>⁶</div><div>C</div><div>12,01</div></div>	<div><div>⁷</div><div>N</div><div>14,00</div></div>	<div><div>⁸</div><div>O</div><div>15,99</div></div>	<div><div>⁹</div><div>F</div><div>18,99</div></div>	<div><div>¹⁰</div><div>Ne</div><div>20,17</div></div>
3.	<div><div>¹¹</div><div>Na</div><div>22,97</div></div>	<div><div>¹²</div><div>Mg</div><div>24,30</div></div>											<div><div>¹³</div><div>Al</div><div>26,98</div></div>	<div><div>¹⁴</div><div>Si</div><div>28,08</div></div>	<div><div>¹⁵</div><div>P</div><div>30,97</div></div>	<div><div>¹⁶</div><div>S</div><div>32,06</div></div>	<div><div>¹⁷</div><div>Cl</div><div>35,45</div></div>	<div><div>¹⁸</div><div>Ar</div><div>39,94</div></div>
4.	<div><div>¹⁹</div><div>K</div><div>39,09</div></div>	<div><div>²⁰</div><div>Ca</div><div>40,07</div></div>	<div><div>²¹</div><div>Sc</div><div>44,95</div></div>	<div><div>²²</div><div>Ti</div><div>50,94</div></div>	<div><div>²³</div><div>V</div><div>51,99</div></div>	<div><div>²⁴</div><div>Cr</div><div>52,00</div></div>	<div><div>²⁵</div><div>Mn</div><div>54,93</div></div>	<div><div>²⁶</div><div>Fe</div><div>55,84</div></div>	<div><div>²⁷</div><div>Co</div><div>58,93</div></div>	<div><div>²⁸</div><div>Ni</div><div>58,69</div></div>	<div><div>²⁹</div><div>Cu</div><div>63,54</div></div>	<div><div>³⁰</div><div>Zn</div><div>65,39</div></div>	<div><div>³¹</div><div>Ga</div><div>69,72</div></div>	<div><div>³²</div><div>Ge</div><div>72,61</div></div>	<div><div>³³</div><div>As</div><div>74,92</div></div>	<div><div>³⁴</div><div>Se</div><div>78,96</div></div>	<div><div>³⁵</div><div>Br</div><div>79,90</div></div>	<div><div>³⁶</div><div>Kr</div><div>83,80</div></div>
5.	<div><div>³⁷</div><div>Rb</div><div>85,46</div></div>	<div><div>³⁸</div><div>Sr</div><div>87,62</div></div>	<div><div>³⁹</div><div>Y</div><div>88,90</div></div>	<div><div>⁴⁰</div><div>Zr</div><div>91,22</div></div>	<div><div>⁴¹</div><div>Nb</div><div>92,90</div></div>	<div><div>⁴²</div><div>Mo</div><div>95,94</div></div>	<div><div>⁴³</div><div>Tc</div><div>98,90</div></div>	<div><div>⁴⁴</div><div>Ru</div><div>101,0</div></div>	<div><div>⁴⁵</div><div>Rh</div><div>102,9</div></div>	<div><div>⁴⁶</div><div>Pd</div><div>106,4</div></div>	<div><div>⁴⁷</div><div>Ag</div><div>107,8</div></div>	<div><div>⁴⁸</div><div>Cd</div><div>112,4</div></div>	<div><div>⁴⁹</div><div>In</div><div>114,8</div></div>	<div><div>⁵⁰</div><div>Sn</div><div>118,7</div></div>	<div><div>⁵¹</div><div>Sb</div><div>121,7</div></div>	<div><div>⁵²</div><div>Te</div><div>127,6</div></div>	<div><div>⁵³</div><div>J</div><div>126,9</div></div>	<div><div>⁵⁴</div><div>Xe</div><div>131,2</div></div>
6.	<div><div>⁵⁵</div><div>Cs</div><div>132,9</div></div>	<div><div>⁵⁶</div><div>Ba</div><div>137,3</div></div>	<div><div>⁵⁷</div><div>*</div><div></div></div>	<div><div>⁷²</div><div>Hf</div><div>178,4</div></div>	<div><div>⁷³</div><div>Ta</div><div>180,9</div></div>	<div><div>⁷⁴</div><div>Wo</div><div>183,8</div></div>	<div><div>⁷⁵</div><div>Re</div><div>186,2</div></div>	<div><div>⁷⁶</div><div>Os</div><div>190,2</div></div>	<div><div>⁷⁷</div><div>Ir</div><div>192,2</div></div>	<div><div>⁷⁸</div><div>Pt</div><div>195,0</div></div>	<div><div>⁷⁹</div><div>Au</div><div>196,9</div></div>	<div><div>⁸⁰</div><div>Hg</div><div>200,5</div></div>	<div><div>⁸¹</div><div>Tl</div><div>204,3</div></div>	<div><div>⁸²</div><div>Pb</div><div>207,2</div></div>	<div><div>⁸³</div><div>Bi</div><div>208,9</div></div>	<div><div>⁸⁴</div><div>Po</div><div>(209)</div></div>	<div><div>⁸⁵</div><div>At</div><div>(210)</div></div>	<div><div>⁸⁶</div><div>Rn</div><div>(222)</div></div>
7.	<div><div>⁸⁷</div><div>Fr</div><div>(223)</div></div>	<div><div>⁸⁸</div><div>Ra</div><div>226,0</div></div>	<div><div>⁸⁹</div><div>**</div><div></div></div>	<div><div>¹⁰⁴</div><div></div><div></div></div>	<div><div>¹⁰⁵</div><div></div><div></div></div>	<div><div>¹⁰⁶</div><div></div><div></div></div>	<div><div>¹⁰⁷</div><div></div><div></div></div>	<div>***</div>										

← Ordnungszahl

← Elementsymbol

← relative Atommasse