



<b>NICHTMETALL</b> Wasserstoff <i>H</i> Atommasse: 1u wichtige Verbindungen: H <sub>2</sub> O und HCl	<h1>Das Periodensystem der Elemente (unvollständig)</h1>						<b>NICHTMETALL</b> Helium <i>He</i> Atommasse: 4u wichtige Verbindungen: keine, da reaktionsträge	<b>METALL</b> Magnesium <i>Mg</i> Atommasse: 24,3u wichtige Verbindungen: MgO und MgCl <sub>2</sub>
<b>METALL</b> Lithium <i>Li</i> Atommasse: 6,9u wichtige Verbindungen: Li <sub>2</sub> O und LiCl	<b>METALL</b> Beryllium <i>Be</i> Atommasse: 9u wichtige Verbindungen: BeO und BeCl <sub>2</sub>	<b>HALBMETALL</b> Bor <i>B</i> Atommasse: 10,8u wichtige Verbindungen: B <sub>2</sub> O <sub>3</sub> und BCl <sub>3</sub>	<b>NICHTMETALL</b> Kohlenstoff <i>C</i> Atommasse: 12u wichtige Verbindungen: CO <sub>2</sub> und CCl <sub>4</sub>	<b>NICHTMETALL</b> Stickstoff <i>N</i> Atommasse: 14u wichtige Verbindungen: NH <sub>3</sub> und NCl <sub>3</sub>	<b>NICHTMETALL</b> Sauerstoff <i>O</i> Atommasse: 16u wichtige Verbindungen: H <sub>2</sub> O	<b>NICHTMETALL</b> Fluor <i>F</i> Atommasse: 19u wichtige Verbindungen: HF und NaF	<b>NICHTMETALL</b> Neon <i>Ne</i> Atommasse: 20,2u wichtige Verbindungen: keine, da reaktionsträge	<b>METALL</b> Indium <i>In</i> Atommasse: 114,8u wichtige Verbindungen: In <sub>2</sub> O <sub>3</sub> und InCl <sub>3</sub>
<b>METALL</b> Natrium <i>Na</i> Atommasse: 23u wichtige Verbindungen: Na <sub>2</sub> O und NaCl		<b>METALL</b> Aluminium <i>Al</i> Atommasse: 26,7u wichtige Verbindungen: Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> und AlCl <sub>3</sub>	<b>HALBMETALL</b> Silicium <i>Si</i> Atommasse: 28,1u wichtige Verbindungen: SiO <sub>2</sub> und SiCl <sub>4</sub>	<b>NICHTMETALL</b> Phosphor <i>P</i> Atommasse: 31u wichtige Verbindungen: PH <sub>3</sub> und PCl <sub>3</sub>		<b>NICHTMETALL</b> Chlor <i>Cl</i> Atommasse: 35,4u wichtige Verbindungen: HCl und NaCl		<b>NICHTMETALL</b> Schwefel <i>S</i> Atommasse: 32,1u wichtige Verbindungen: H <sub>2</sub> S und SO <sub>2</sub>
<b>METALL</b> Kalium <i>K</i> Atommasse: 39,1u wichtige Verbindungen: K <sub>2</sub> O und KCl	<b>METALL</b> Calcium <i>Ca</i> Atommasse: 40,1u wichtige Verbindungen: CaO und CaCl <sub>2</sub>	<b>METALL</b> Gallium <i>Ga</i> Atommasse: 69,7u wichtige Verbindungen: Ga <sub>2</sub> O <sub>3</sub> und GaCl <sub>3</sub>	?	<b>HALBMETALL</b> Arsen <i>As</i> Atommasse: 74,9u wichtige Verbindungen: AsH <sub>3</sub> und AsCl <sub>3</sub>	<b>HALBMETALL</b> Selen <i>Se</i> Atommasse: 78,9u wichtige Verbindungen: H <sub>2</sub> Se und SeO <sub>2</sub>	<b>NICHTMETALL</b> Brom <i>Br</i> Atommasse: 79,9u wichtige Verbindungen: HBr und NaBr	<b>NICHTMETALL</b> Krypton <i>Kr</i> Atommasse: 83,8u wichtige Verbindungen: keine, da reaktionsträge	<b>NICHTMETALL</b> Argon <i>Ar</i> Atommasse: 39,94u wichtige Verbindungen: keine, da reaktionsträge
<b>METALL</b> Rubidium <i>Rb</i> Atommasse: 85,5u wichtige Verbindungen: Rb <sub>2</sub> O und RbCl	<b>METALL</b> Strontium <i>Sr</i> Atommasse: 87,6u wichtige Verbindungen: SrO und SrCl <sub>2</sub>		<b>METALL</b> Zinn <i>Sn</i> Atommasse: 118,7u wichtige Verbindungen: SnO <sub>2</sub> und SnCl <sub>4</sub>		<b>HALBMETALL</b> Tellur <i>Te</i> Atommasse: 127,6u wichtige Verbindungen: H <sub>2</sub> Te und TeO <sub>2</sub>	<b>NICHTMETALL</b> Iod <i>I</i> Atommasse: 126,9u wichtige Verbindungen: HI und NaI	<b>NICHTMETALL</b> Xenon <i>Xe</i> Atommasse: 131,3u wichtige Verbindungen: keine, da reaktionsträge	<b>HALBMETALL</b> Antimon <i>Sb</i> Atommasse: 121,7u wichtige Verbindungen: SbH <sub>3</sub> und SbCl <sub>3</sub>

## Aufgaben:

1. Schneide die zusätzlichen Elemente rechts neben dem Periodensystem (die man erst später entdeckte) aus und ordne sie sinnvoll ein. Begründe dein Vorgehen!
2. Stelle begründete Vermutungen über die Eigenschaften des in der vierten Periode fehlenden Elements an!
3. Kennzeichne im Periodensystem Metalle, Nichtmetalle und Halbmetalle farblich unterschiedlich.
4. Ergänze die Ordnungszahlen aller Elemente.