

<p>Aufgabe 1</p> <p><u>Formulierungshilfe</u></p>	<p>Youtube Video zum Schalenmodell</p>
<p>Die Ionisierungsenergie..... jedem abgetrennten Elektron.....</p> <p>Diepositive Ladung des Atomkerns wirkt auf.....Elektronen.</p> <p>Es wird Energie zum Entfernen des Elektrons benötigt.</p>	<p>https://www.youtube.com/watch?v=be1-2Pk0O7I</p>
<p>YouTube-Video „Simple Chemics - Edelgase“</p>	<p>Aufgabe 4</p> <p>Formulierungshilfe</p>
<p>https://www.youtube.com/watch?v=q_Sz5cklfmg</p>	<p>äußeres Energieniveau mit 8 Elektronen; Energetisch günstig, Atom gibt x Elektron(en) ab; Atom nimmt x Elektron(en) auf; bestrebt/Bestreben</p>