|  |  |
| --- | --- |
| **Aufgabe 1**  Formulierungshilfe | **Youtube Video zum Schalenmodell** |
| Die Ionisierungsenergie...……….. jedem abgetrennten Elektron.....  Die .........................positive Ladung des Atomkerns wirkt auf....................Elektronen.  Es wird ……………. Energie zum Entfernen des Elektrons benötigt. | [**https://www.youtube.com/watch?v=be1-2Pk0O7I**](https://www.youtube.com/watch?v=be1-2Pk0O7I) |
| **YouTube-Video „Simple Chemics - Edelgase“** | **Aufgabe 4**  **Formulierungshilfe** |
| [**https://www.youtube.com/watch?v=q\_Sz5cklfmg**](https://www.youtube.com/watch?v=q_Sz5cklfmg) | äußeres Energieniveau mit 8 Elektronen;  Energetisch günstig,  Atom gibt *x* Elektron(en) ab;  Atom nimmt *x* Elektron(en) auf;  bestrebt/Bestreben |