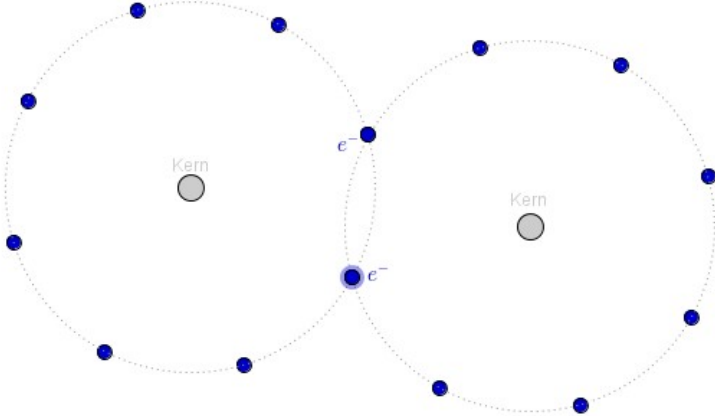
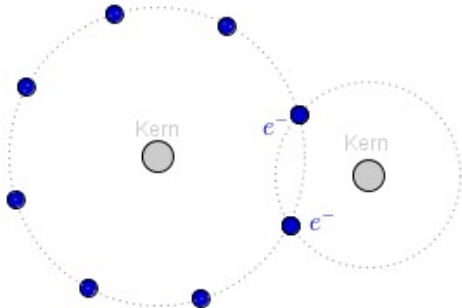
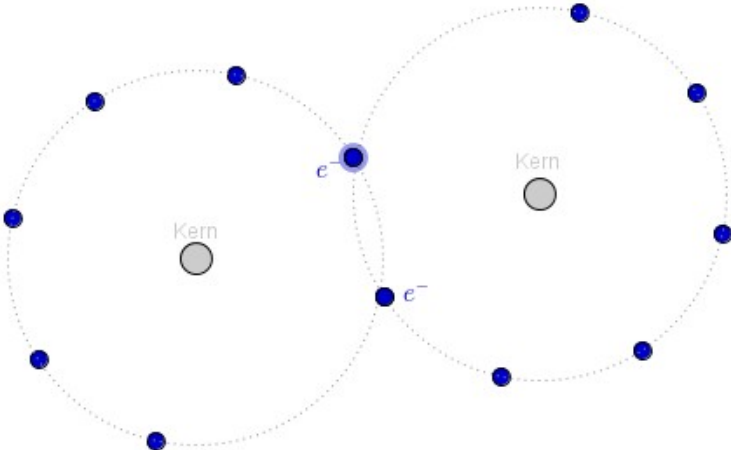
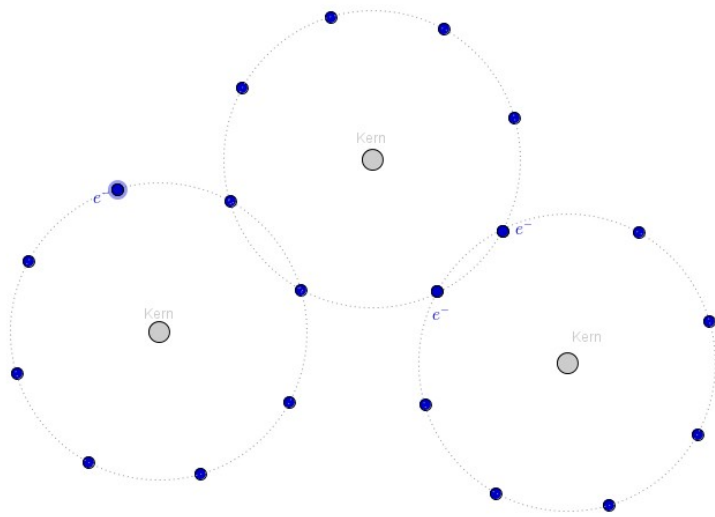
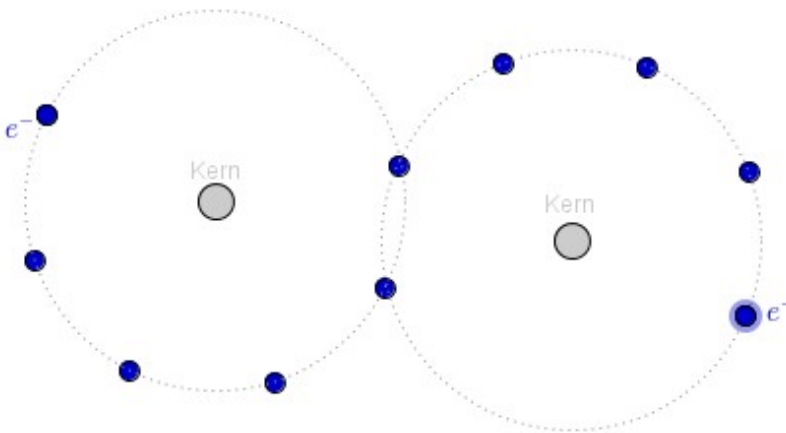
	<p>Jedes der Wasserstoff-Atome hat 2 Elektronen auf seiner Schale, also wurde bei beiden der Edelgaszustand erreicht.</p>
	<p>Beim Cl₂ hat nun jedes der Chlor-Atome 8 Elektronen auf der äußersten Schalen und damit den Edelgaszustand erreicht.</p>
	<p>Beim HF hat das Fluor-Atom 8 Elektronen auf der äußersten Schale und damit den Edelgaszustand. Das Wasserstoff-Atom hat 2 Elektronen und damit ebenfalls den Edelgaszustand.</p>
<p>H₂O wurde schon im Film gezeigt.</p>	
	<p>Beide Sauerstoffatome haben so, bei der Überlagerung der Schalen, zwar ein Elektron mehr als im Normalzustand, also 7 Stück, aber das reicht nicht, um den Edelgaszustand zu erreichen.</p>



Beim SCl₂ haben alle drei Atome durch diese Anordnung 8 Elektronen auf der äußersten Schalen und damit den Edelgaszustand erreicht.



Beim N₂ ist es wie bei O₂ - es kommt zwar ein Elektron dazu, aber das reicht hier nicht. Beide Stickstoff-Atome haben jeweils 6 Elektronen auf der äußersten Schale.