

Przedmiot: <b>CHEMIA</b> KLASA 7c			
Podręcznik: <b>Chemia Nowej Ery klasa 7</b>			
	Tematyka treści	Strona w podręczniku	Czynności do wykonania przez ucznia
1.	Praca klasowa.	Dział: Atomy i cząsteczki	
2.	Wiązanie kowalencyjne.	110 – 114 <a href="https://www.youtube.com/watch?v=DZXfOd39EN8">https://www.youtube.com/watch?v=DZXfOd39EN8</a>	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Zapisz temat lekcji w zeszytcie.</li> <li>2. Zapoznaj się z materiałem w podręczniku. Zobacz e-lekcję.</li> <li>3. Przedstaw w zeszytcie jak tworzy się cząsteczka chloru oraz azotu.</li> </ol>
3.	Wiązanie kowalencyjne.	115 – 118 <a href="https://www.youtube.com/watch?v=2eHfMIQYgek">https://www.youtube.com/watch?v=2eHfMIQYgek</a> <a href="https://www.youtube.com/watch?v=pUIGIV_M0sE">https://www.youtube.com/watch?v=pUIGIV_M0sE</a>	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Zapisz temat lekcji w zeszytcie.</li> <li>2. Zapoznaj się z materiałem w podręczniku. Zobacz e-lekcję.</li> <li>3. Przedstaw w zeszytcie jak tworzy się cząsteczka chlorowodoru i wody.</li> </ol>
4.	Elektroujemność pierwiastka chemicznego.	119 – 120 <a href="https://www.youtube.com/watch?v=6gDkTPiikXE">https://www.youtube.com/watch?v=6gDkTPiikXE</a>	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Zapisz temat lekcji w zeszytcie.</li> <li>2. Zapoznaj się z materiałem w podręczniku.</li> <li>3. Zapoznaj się z e-lekcją.</li> <li>4. Wykonaj w zeszytcie tab.11 str. 120.</li> </ol>
5.	Wiązanie jonowe.	121 – 126 <a href="https://www.youtube.com/watch?v=ScPiQZ8Xhns">https://www.youtube.com/watch?v=ScPiQZ8Xhns</a>	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Zapisz temat lekcji w zeszytcie.</li> <li>2. Zapoznaj się z materiałem w podręczniku.</li> <li>3. Zapoznaj się z e-lekcją.</li> <li>4. Wykonaj w zeszytcie zadania: str.126 zad.2,3,4,6.</li> </ol>
6.	Wpływ rodzaju wiązania na właściwości związku chemicznego.	127 – 129	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Zapisz temat lekcji w zeszytcie.</li> <li>2. Porównaj właściwości związków kowalencyjnych i jonowych.</li> <li>3. Wykonaj zadania 1 i 2 str.129.</li> </ol>