

## Formy i sposoby uzyskiwania ocen z CHEMII

Uczeń zobligowany jest do uzyskania w bieżącym roku szkolnym ustalonej w poniższej tabeli liczby ocen niezbędnych do uzyskania klasyfikacji:

Klasa		Liczba sprawdzianów, tematyka	Liczba kartkówek lub odpowiedzi
1	podstawa	2 Tematy: Budowa atomu. Układ okresowy Temat: Tlenki, kwasy, zasady.	2
	rozszerzenie	3 Tematy: Budowa atomu. Układ okresowy. Temat: Tlenki, wodoroki kwasy, zasady, sole. Temat: Stechiometria.	2
2	podstawa	3 Temat: Sole. Temat: Stechiometria. Temat: Roztwory. Reakcje chemiczne w roztworach wodnych.	2
	rozszerzenie	3 Temat: Roztwory. Temat: Reakcje utleniania i redukcji. Elektrochemia. Temat: Reakcje w wodnych roztworach elektrolitów.	3
3	podstawa	2 Temat: Węglowodory. Temat: Jednofunkcyjne pochodne węglowodorów.	2
	rozszerzenie	3 Temat: Węglowodory. Temat: Jednofunkcyjne pochodne węglowodorów-fluorowcopochodne, alkohole, fenole. Temat: Jednofunkcyjne pochodne węglowodorów-aldehydy, ketony, kwasy karboksylowe.	2
4	podstawa	-----	----- ---
	rozszerzenie	2 Temat: Jednofunkcyjne pochodne węglowodorów-estry, tłuszcze, aminy i amidy. Temat: Wielofunkcyjne pochodne węglowodorów.  <b>*Uczniowie, realizujący chemię w rozszerzeniu muszą napisać 5 syntez przekrojowych –zadania maturalne.</b>	2

		<p><b>Synteza 1</b>  <b>Chemia organiczna: węglowodory</b></p> <p><b>Synteza 2</b>  <b>Pochodne węglowodorów</b>  <b>fluorowcopochodne, alkohole, fenole,</b>  <b>aldehydy, ketony, kwasy karboksylowe.</b></p> <p><b>Synteza 3</b>  <b>Budowa atomu, budowa układu okresowego,</b>  <b>wiązania, hybrydyzacja.</b></p> <p><b>Synteza 4</b>  <b>Chemia związków nieorganicznych: tlenki,</b>  <b>wodorki, wodorotlenki, kwasy i sole.</b></p> <p><b>Synteza 5</b>  <b>Chemia roztworów wodnych: stężenia,</b>  <b>dysocjacja, elektrochemia.</b></p> <p><b>Synteza 6</b>  <b>Chemia organiczna: węglowodory i pochodne</b>  <b>węglowodorów.</b></p>	
--	--	--	--

**Zgodnie z zapisem w Statucie III LO wszystkie kartkówki są zapowiedziane, a o tematyce decyduje nauczyciel.**

**Ze względu na specyfikę przedmiotu uczeń może uzyskać oceny z dodatkowych form pracy, o których decyduje nauczyciel.**