

**PROGRAM**  
**KURSU PRZYGOTOWAWCZEGO DO MATURY 2017**  
**Z CHEMII NA POZIOMIE ROZSZERZONYM**  
**Szkoła Letnia – Sierpień 2016**

<b>Lp.</b>	<b>Tematyka zajęć</b>	<b>Liczba godzin</b>
1.	Budowa atomu. Promieniotwórczość.	4
2.	Układ okresowy. Związek właściwości pierwiastków z położeniem w układzie okresowym.	4
3.	Wiązania chemiczne.	4
4.	Obliczenia związane z mołem, stechiometrią wzorów i równań chemicznych, wydajność reakcji.	4
5.	Stężenie procentowe i molowe. Sporządzanie roztworów. Rozpuszczalność. Przeliczanie stężeń. Obliczenia w oparciu o stężenia i stechiometrię równań chemicznych.	4
6.	Teorie kwasów i zasad. Stała i stopień dysocjacji, pH, wskaźniki, hydroliza.	4
7.	Teorie kwasów i zasad. Stała i stopień dysocjacji, pH, wskaźniki, hydroliza.	4
8.	Związki amfoteryczne. Reakcje w roztworach wodnych. Iloczyn rozpuszczalności.	4
9.	Termodynamika chemiczna. Obliczanie entalpii reakcji.	4
10.	Kinetyka reakcji chemicznych. Reguła przekory. Szybkość reakcji. Stała równowagi reakcji.	4
11.	Reakcje utlenienia i redukcji. Ogniwa chemiczne. Korozja. Elektroliza.	4
12.	Klasyfikacja związków nieorganicznych (właściwości pierwiastków bloku s, p, d).	4
13.	Węglowodory. Alkohole i fenole.	4
14.	Aldehydy i ketony. Aminy. Kwasy karboksylowe.	4
15.	Pochodne kwasów karboksylowych (estry, amidy).	4
16.	Związki wielofunkcyjne (aminokwasy, białka, węglowodany). Izomeria.	4
17.	Rozwiązywanie arkuszy maturalnych.	4
18.	Próbny egzamin maturalny.	4
19.	Rozwiązywanie arkuszy maturalnych.	4
20.	Rozwiązywanie arkuszy maturalnych.	4