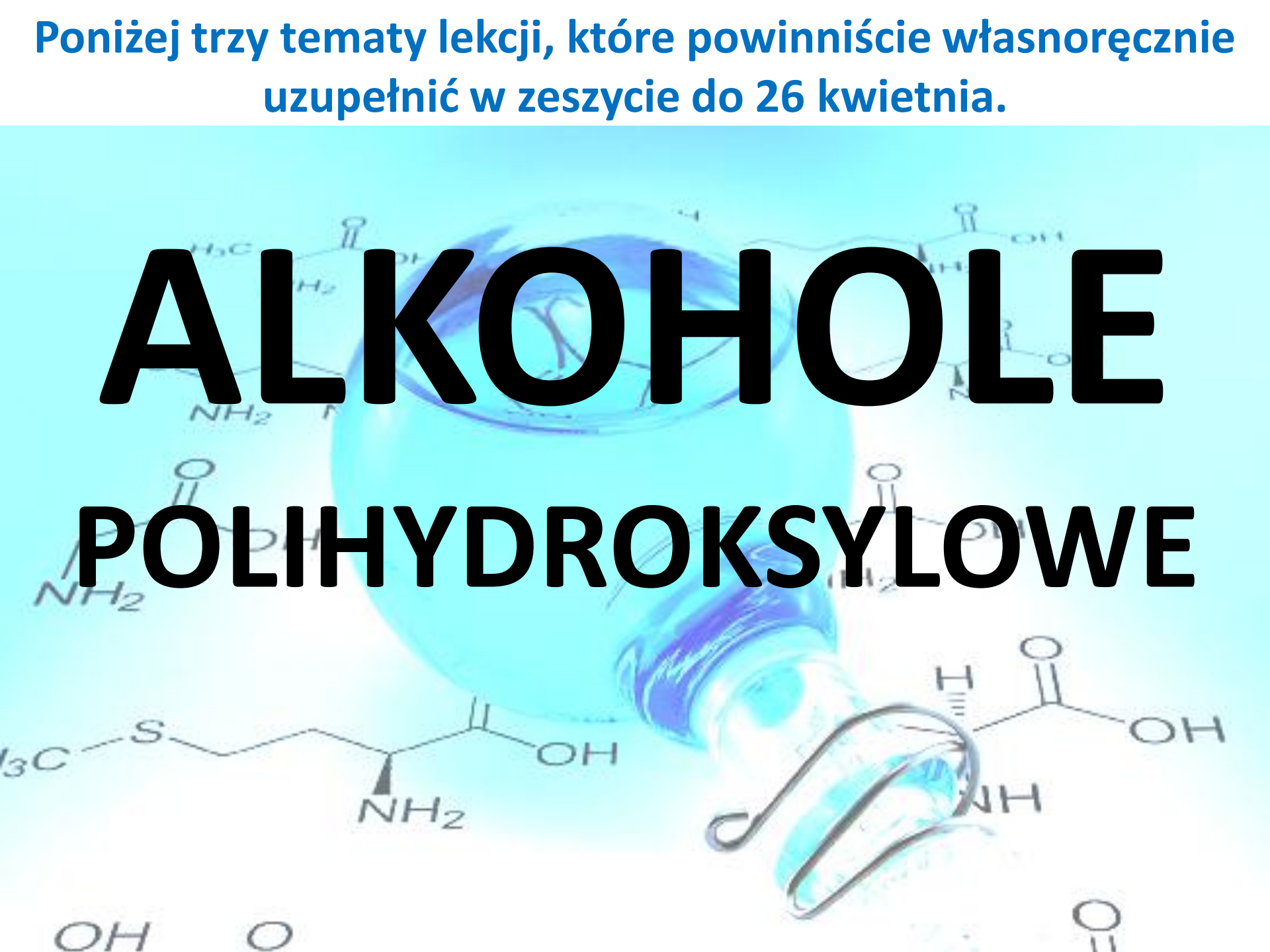


Poniżej trzy tematy lekcji, które powinniście własnoręcznie uzupełnić w zeszycie do 26 kwietnia.

ALKOHOLE POLIHYDROKSYLOWE

The background of the slide is a light blue gradient. It features several faint, semi-transparent chemical structures. In the center, there is a laboratory flask tilted to the right, containing a blue liquid. The chemical structures include various functional groups such as hydroxyl groups (OH), amino groups (NH2), and carboxylic acid groups (COOH). Some structures show complex ring systems and side chains, including a thioether group (S) and a methyl group (CH3).

1.Podział alkoholi

Przerysuj cały schemat ze str.139 (monohydroksylowe i polihydroksylowe)



2. Glicerol (gliceryna)

- to pochodna propanu,
- nazwa systematyczna: **propanotriol**
- wzór sumaryczny: $\text{C}_3\text{H}_5(\text{OH})_3$
- wzór strukturalny: **Przerysuj z podręcznika str. 150.**

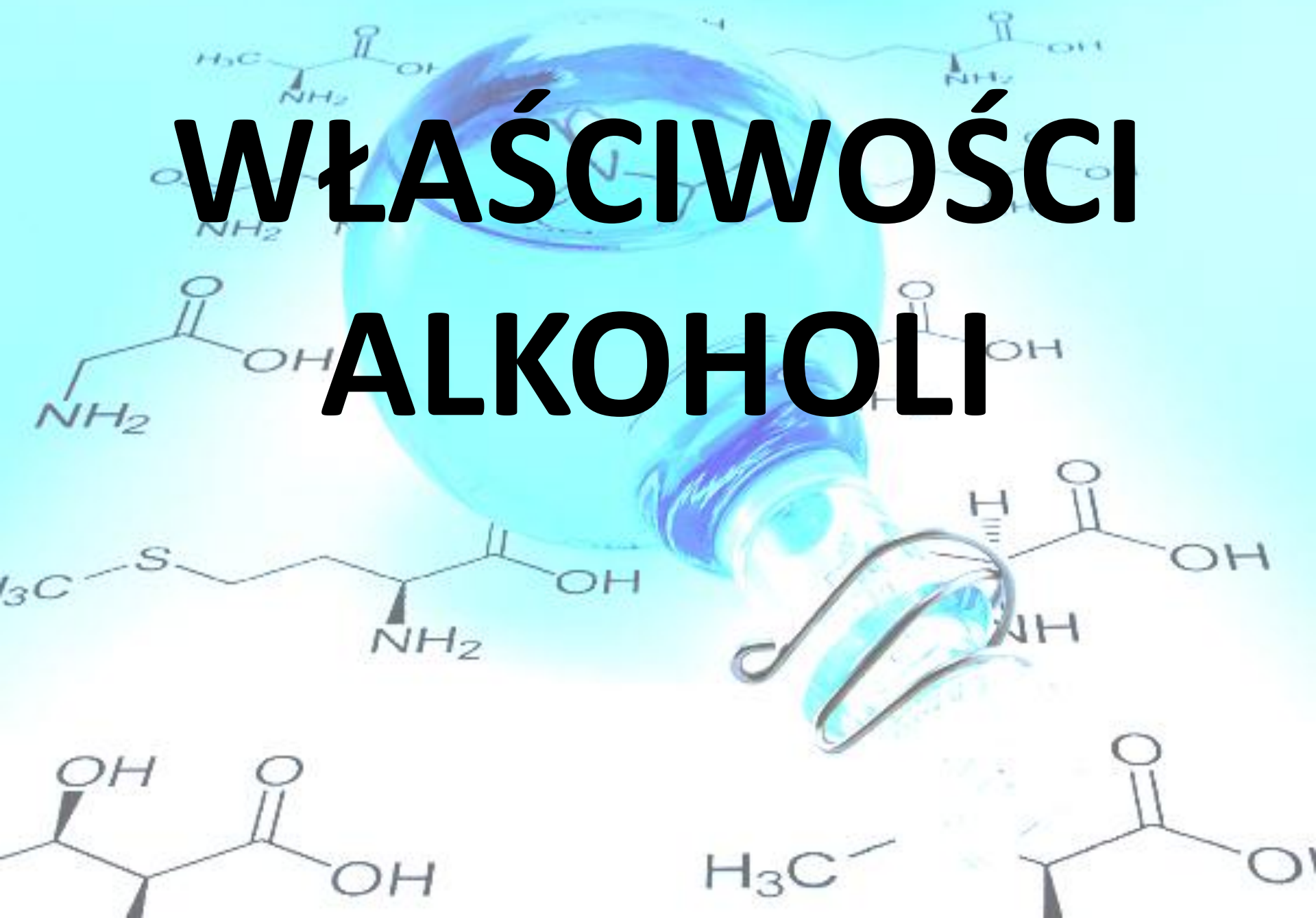
3. Właściwości glicerolu

Uzupełnij na podstawie podręcznika str. 151

4. Zastosowania glicerolu

Uzupełnij na podstawie podręcznika str. 152

WŁAŚCIWOŚCI ALKOHOLI



1. **Reaktywność chemiczna zmniejsza się wraz z wydłużeniem łańcucha węglowego.**
2. **Zależność między stanem skupienia alkoholi a liczbą atomów węgla w cząsteczce:**
Przerysuj całą tabelkę ze str. 153
3. **Alkohole ulegają reakcjom spalania:**
Zostaw pół strony przerwy – zostanie to wytłumaczone na lekcji.



KWASY

KARBOKSYLOWE

Podział kwasów:

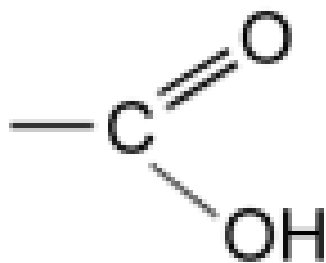
- a. nieorganiczne np. kwas chlorowodorowy
- b. organiczne (kwasy karboksylowe)

KWASY KARBOKSYLOWE

to pochodne węglowodorów, zawierające w cząsteczce **grupą funkcyjną**

– **COOH**

zwaną grupą **karboksylową** .



Nazewnictwo

- systematyczne – zapisując słowo „**kwasy**” oraz do nazwy węglowodoru dodając końcówkę **-owy**
- zwyczajowe – pochodzi od miejsca występowania lub zastosowania

Wzór ogólny*



n-liczba atomów węgla

lub



R-grupa alkilowa

**wzór ogólny nie dotyczy kwasu metanowego*

**Przeanalizuj tabelę str. 158-159
z podręcznika (nie przepisuj jej).**

Zwróć uwagę jak tworzymy wzory
strukturalne, półstrukturalne i sumaryczne