

Raport - Laboratorium 1

WYBRANE WŁAŚCIWOŚCI WĘGLOWODANÓW PROSTYCH

Imię i nazwisko studenta:..... nr grupy:.....

Data:.....

| | Zasada reakcji | Wyniki/wnioski |
|----------------------------------|----------------|----------------|
| Reakcja z fuksyną | pH – | |
| Reakcja z odczynnikiem Fehlinga | pH – | |
| Reakcja z odczynnikiem Benedicta | pH – | |
| Reakcja z odczynnikiem Nylandera | pH – | |
| Reakcja z odczynnikiem Tollensa | pH – | |
| Reakcja z kwasem pikrynowym | pH – | |
| Reakcja Molisha | pH – | |
| Reakcja Seliwanowa | pH – | |

pH – kwaśne/obojętne/zasadowe

| | | |
|---------------------------------------|------|--|
| Reakcja z floroglucyną | pH – | |
| Reakcja z orcyną | pH – | |
| Wykrywanie deoksyrybozy | | |
| Reakcja z błękitem metylenowym | | |

Wpływ różnych warunków na przebieg odczynów redukcyjnych:

Obserwacje i wnioski (opisać poszczególne próbówki):

| Próbówka | Po dodaniu NaOH | Po ogrzaniu | Po dodaniu glukozy |
|----------|-----------------|-------------|--------------------|
| 1. | | | |
| 2. | | | |
| 3. | | | |
| 4. | | | |
| 5. | | | |

Przedstaw wzory strukturalne glukozy:

| w środowisku o pH kwaśnym | w środowisku o pH neutralnym | w środowisku o pH zasadowym |
|---------------------------|------------------------------|-----------------------------|
| | | |

Podpis prowadzącego:.....