

 <b>FORMULIR BAGAN ALUR CARA KERJA PRAKTIKUM BIOKIMIA PRODI PROFESI BIDAN FAKULTAS ILMU KESEHATAN UNIVERSITAS AISYIYAH YOGYAKARTA</b>	
NAMA	Talitha Altabah
NIM	211010006
KELAS/KELOMPOK	B/02
JUDUL PRAKTIKUM	Penelitian tentang kadar glukosa (diabetes melitus)
ALAT	<ul style="list-style-type: none"> <li>Tabung reaksi</li> <li>Penjepit tabung reaksi</li> <li>Rak tabung</li> <li>Toples</li> <li>Wadah</li> <li>Pipet volume</li> <li>Lampu ultraviolet / Nephelometer</li> <li>REPEX online</li> </ul>
BAHAN	<ul style="list-style-type: none"> <li>0,1 N NaOH / larutan kalsium</li> <li>Urea / glukosa</li> </ul>
DASAR TEORI	Glukosa merupakan sumber energi metabolisme. Jika terjadi kelebihan glukosa yang akan disimpan dalam bentuk lemak pada jaringan lemak. Selain itu, glukosa akan masuk ke hati dan akan diubah menjadi asam lemak untuk disimpan. Kelebihan glukosa akan masuk ke hati dan akan diubah menjadi asam lemak untuk disimpan. Kelebihan glukosa akan masuk ke hati dan akan diubah menjadi asam lemak untuk disimpan.
BAGAN ALUR CARA KERJA	<ul style="list-style-type: none"> <li>Menyiapkan larutan kalsium dan larutan glukosa (0,1 N) sebanyak 2 ml.</li> <li>Menyiapkan larutan kalsium 0,1 N dan larutan glukosa yang telah disiapkan.</li> <li>Menyiapkan larutan urea / glukosa dan menambahkan ke dalam larutan kalsium yang telah disiapkan.</li> <li>Ditentukan konsentrasi urea / glukosa berdasarkan nilai absorbansi.</li> </ul>
Yogyakarta, 01 Desember 2021 Menyerahi Desain Pengampu Praktikum	


Cara membaca hasil: Prinsip (1) uji urea atau kadar glukosa dengan menggunakan alat ukur yang telah disediakan. Prinsip (2) uji urea atau kadar glukosa dengan menggunakan alat ukur yang telah disediakan. Prinsip (3) uji urea atau kadar glukosa dengan menggunakan alat ukur yang telah disediakan. Prinsip (4) uji urea atau kadar glukosa dengan menggunakan alat ukur yang telah disediakan.

 <b>FORMULIR BAGAN ALUR CARA KERJA PRAKTIKUM BIOKIMIA PRODI PROFESI BIDAN FAKULTAS ILMU KESEHATAN UNIVERSITAS AISYIYAH YOGYAKARTA</b>	
NAMA	Talitha Altabah
NIM	211010006
KELAS/KELOMPOK	B/02
JUDUL PRAKTIKUM	Penelitian tentang kadar glukosa
ALAT	<ul style="list-style-type: none"> <li>Tabung reaksi</li> <li>Penjepit tabung reaksi</li> <li>Rak tabung</li> <li>Toples</li> <li>Wadah</li> <li>Pipet volume</li> <li>Lampu ultraviolet / Nephelometer</li> <li>REPEX online</li> </ul>
BAHAN	<ul style="list-style-type: none"> <li>0,1 N NaOH / larutan kalsium</li> <li>Urea / glukosa</li> </ul>
DASAR TEORI	Glukosa merupakan sumber energi metabolisme. Jika terjadi kelebihan glukosa yang akan disimpan dalam bentuk lemak pada jaringan lemak. Selain itu, glukosa akan masuk ke hati dan akan diubah menjadi asam lemak untuk disimpan. Kelebihan glukosa akan masuk ke hati dan akan diubah menjadi asam lemak untuk disimpan.
BAGAN ALUR CARA KERJA	<ul style="list-style-type: none"> <li>Menyiapkan larutan kalsium dan larutan glukosa (0,1 N) sebanyak 2 ml.</li> <li>Menyiapkan larutan kalsium 0,1 N dan larutan glukosa yang telah disiapkan.</li> <li>Menyiapkan larutan urea / glukosa dan menambahkan ke dalam larutan kalsium yang telah disiapkan.</li> <li>Ditentukan konsentrasi urea / glukosa berdasarkan nilai absorbansi.</li> </ul>
Yogyakarta, 01 Desember 2021 Menyerahi Desain Pengampu Praktikum	


Cara membaca hasil: Prinsip (1) uji urea atau kadar glukosa dengan menggunakan alat ukur yang telah disediakan. Prinsip (2) uji urea atau kadar glukosa dengan menggunakan alat ukur yang telah disediakan. Prinsip (3) uji urea atau kadar glukosa dengan menggunakan alat ukur yang telah disediakan. Prinsip (4) uji urea atau kadar glukosa dengan menggunakan alat ukur yang telah disediakan.

 <b>FORMULIR BAGAN ALUR CARA KERJA PRAKTIKUM BIOKIMIA PRODI PROFESI BIDAN FAKULTAS ILMU KESEHATAN UNIVERSITAS AISYIYAH YOGYAKARTA</b>	
NAMA	Talitha Altabah
NIM	211010006
KELAS/KELOMPOK	B/02
JUDUL PRAKTIKUM	Penelitian tentang kadar glukosa (diabetes melitus)
ALAT	<ul style="list-style-type: none"> <li>Pipet volume</li> <li>Tabung reaksi</li> <li>Rak tabung</li> <li>Botol tabung / Botol ukur / Botol ukur labu Erlenmeyer</li> </ul>
BAHAN	Urea
DASAR TEORI	Glukosa merupakan sumber energi metabolisme. Jika terjadi kelebihan glukosa yang akan disimpan dalam bentuk lemak pada jaringan lemak. Selain itu, glukosa akan masuk ke hati dan akan diubah menjadi asam lemak untuk disimpan. Kelebihan glukosa akan masuk ke hati dan akan diubah menjadi asam lemak untuk disimpan.
BAGAN ALUR CARA KERJA	<ul style="list-style-type: none"> <li>Menyiapkan larutan kalsium dan larutan glukosa (0,1 N) sebanyak 2 ml.</li> <li>Menyiapkan larutan kalsium 0,1 N dan larutan glukosa yang telah disiapkan.</li> <li>Menyiapkan larutan urea / glukosa dan menambahkan ke dalam larutan kalsium yang telah disiapkan.</li> <li>Ditentukan konsentrasi urea / glukosa berdasarkan nilai absorbansi.</li> </ul>
Yogyakarta, 01 Desember 2021 Menyerahi Desain Pengampu Praktikum	

Cara membaca hasil: Prinsip (1) uji urea atau kadar glukosa dengan menggunakan alat ukur yang telah disediakan. Prinsip (2) uji urea atau kadar glukosa dengan menggunakan alat ukur yang telah disediakan. Prinsip (3) uji urea atau kadar glukosa dengan menggunakan alat ukur yang telah disediakan. Prinsip (4) uji urea atau kadar glukosa dengan menggunakan alat ukur yang telah disediakan.

 <b>FORMULIR BAGAN ALUR CARA KERJA PRAKTIKUM BIOKIMIA PRODI PROFESI BIDAN FAKULTAS ILMU KESEHATAN UNIVERSITAS AISYIYAH YOGYAKARTA</b>	
NAMA	Talitha Altabah
NIM	211010006
KELAS/KELOMPOK	B/02
JUDUL PRAKTIKUM	Penelitian tentang kadar glukosa
ALAT	<ul style="list-style-type: none"> <li>Rak tabung</li> <li>Pipet volume</li> </ul>
BAHAN	Urea
DASAR TEORI	Glukosa merupakan sumber energi metabolisme. Jika terjadi kelebihan glukosa yang akan disimpan dalam bentuk lemak pada jaringan lemak. Selain itu, glukosa akan masuk ke hati dan akan diubah menjadi asam lemak untuk disimpan. Kelebihan glukosa akan masuk ke hati dan akan diubah menjadi asam lemak untuk disimpan.
BAGAN ALUR CARA KERJA	<ul style="list-style-type: none"> <li>Menyiapkan larutan kalsium dan larutan glukosa (0,1 N) sebanyak 2 ml.</li> <li>Menyiapkan larutan kalsium 0,1 N dan larutan glukosa yang telah disiapkan.</li> <li>Menyiapkan larutan urea / glukosa dan menambahkan ke dalam larutan kalsium yang telah disiapkan.</li> <li>Ditentukan konsentrasi urea / glukosa berdasarkan nilai absorbansi.</li> </ul>
Yogyakarta, 01 Desember 2021 Menyerahi Desain Pengampu Praktikum	

Cara membaca hasil: Prinsip (1) uji urea atau kadar glukosa dengan menggunakan alat ukur yang telah disediakan. Prinsip (2) uji urea atau kadar glukosa dengan menggunakan alat ukur yang telah disediakan. Prinsip (3) uji urea atau kadar glukosa dengan menggunakan alat ukur yang telah disediakan. Prinsip (4) uji urea atau kadar glukosa dengan menggunakan alat ukur yang telah disediakan.

 <b>FORMULIR BAGAN ALUR CARA KERJA PRAKTIKUM BIOKIMIA PRODI PROFESI BIDAN FAKULTAS ILMU KESEHATAN UNIVERSITAS AISYIYAH YOGYAKARTA</b>	
NAMA	Talitha Altabah
NIM	211010006
KELAS/KELOMPOK	B/02
JUDUL PRAKTIKUM	Penelitian tentang kadar glukosa
ALAT	<ul style="list-style-type: none"> <li>Pipet volume</li> <li>Tabung reaksi</li> <li>Rak tabung</li> <li>Pipet volume</li> </ul>
BAHAN	Urea / glukosa
DASAR TEORI	Glukosa merupakan sumber energi metabolisme. Jika terjadi kelebihan glukosa yang akan disimpan dalam bentuk lemak pada jaringan lemak. Selain itu, glukosa akan masuk ke hati dan akan diubah menjadi asam lemak untuk disimpan. Kelebihan glukosa akan masuk ke hati dan akan diubah menjadi asam lemak untuk disimpan.
BAGAN ALUR CARA KERJA	<ul style="list-style-type: none"> <li>Menyiapkan larutan kalsium dan larutan glukosa (0,1 N) sebanyak 2 ml.</li> <li>Menyiapkan larutan kalsium 0,1 N dan larutan glukosa yang telah disiapkan.</li> <li>Menyiapkan larutan urea / glukosa dan menambahkan ke dalam larutan kalsium yang telah disiapkan.</li> <li>Ditentukan konsentrasi urea / glukosa berdasarkan nilai absorbansi.</li> </ul>
Yogyakarta, 01 Desember 2021 Menyerahi Desain Pengampu Praktikum	

Cara membaca hasil: Prinsip (1) uji urea atau kadar glukosa dengan menggunakan alat ukur yang telah disediakan. Prinsip (2) uji urea atau kadar glukosa dengan menggunakan alat ukur yang telah disediakan. Prinsip (3) uji urea atau kadar glukosa dengan menggunakan alat ukur yang telah disediakan. Prinsip (4) uji urea atau kadar glukosa dengan menggunakan alat ukur yang telah disediakan.