


Vidio 3. Pemeriksaan pH urine

	<b>FORMULIR BAGAN ALUR CARA KERJA PRAKTIKUM          BIOKIMIA PRODI PROFESI BIDAN FAKULTAS ILMU          KESEHATAN UNIVERSITAS 'AISYIYA YOGYAKARTA</b>	
	NAMA	Atahra andini
	NIM	2110101048
	KELAS/KELOMPOK	AY.
	JUDUL PRAKTIKUM	Penetapan derajat Keasaman urin (pH).
ALAT	1. Tabung Reaksi 2. Penjepit tabung reaksi 3. Rak tabung 4. Pipet tetes 5.	
BAHAN	urine	
DASAR TEORI	<p>Ginjal dan jantung adalah 2 organ utama yang mengatur keseimbangan asam dalam tubuh. Jantung mengeluarkan Karbondioksida. Sementara ginjal mengatur pengeluaran asam yang tidak mudah menguap yang dihasilkan oleh proses metabolisme normal dari jaringan-jaringan. Keasaman urin utamanya berkaitan dengan asam pospat, dengan hanya sedikit bagian yang dikontribusikan oleh asam-asam organik seperti asam pyruvic, asam lactic dan asam citric. Asam-asam ini dikeluarkan pada urin sebagai garam. Sodium, potassium, kalsium dan ammonium. Ginjal mengatur pengeluaran berbagai cations untuk mengatur keseimbangan asam normal. Hal ini dilakukan melalui penyerapan kembali sejumlah ion sodium oleh tubulus dan seiring dengan pengeluaran tubular akan hydrogen dan ammonium dalam pertukaran. urin makin bertambah meningkatkan asam karena jumlah sodium di simpan oleh peningkatkan tubuh.</p>	
BAGAN ALUR CARA KERJA	1. Di siapkan alat dan bahan 2. Di ambil sebuah kertas universal indicator / kertas lakmus, kemudian dicelupkan ke dalam urine. sampai tanda batas yang ditentukan pada kertas. 3. Dibandingkan warna yang terbentuk dengan warna standart (kertas universal) 4. Diamati adanya perubahan warna yang terjadi pada kertas lakmus. 5. Dilatat hasilnya.	
Yogyakarta.....2021 Menyetujui Dosen Pengampu Praktikum 