

UNIVERSITAS BILLFATH LAMONGAN

SK. MENRISTEKDIKTI NOMOR: 426/KPT/I/2016

Alamat: Komplek PP. Al Fattah Siman Sekaran Lamongan Jawa Timur 62261

e-mail: universitasbillfath@gmail.com, website: www.billfath.ac.id

PENGUMUMAN

Nomor : 003/07.1093/ON-MIPA/I/2019

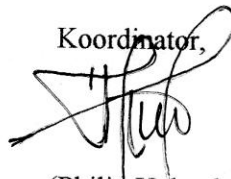
Menindaklanjuti surat edaran KEMENRISTEKDIKTI tertanggal 11 Januari 2019 dengan Nomor : 0074/K7/KM/2019 tentang penyelenggaraan Olimpiade Nasional MIPA-PT tahun 2019, dengan ini Universitas Billfath Lamongan akan melaksanakan:

Seleksi ON-MIPA tingkat Universitas pada Minggu, 3 Februari 2019 dengan bidang seleksi antara lain **Matematika, Biologi, Fisika, dan Kimia.**

Pendaftaran Seleksi Tahap I (tingkat Universitas) dibuka sejak tanggal 17 Januari – 2 Februari 2019 dengan mengisi *google form* di <http://goo.gl/forms/cNA5beut3pNhAEHn1> . Adapun kisi-kisi seleksi masing-masing bidang dapat dilihat pada bagian lampiran dan untuk informasi lebih lanjut silahkan menghubungi koordinator kompetisi mahasiswa Kemenristekdikti Universitas Billfath pada nomor WA 085755557151.

Demikian atas perhatian dan kerjasama yang baik kami ucapkan terima kasih.

Koordinator,



(Philin Yolanda Dwi Sagita, M.Si.)
NIDN. 0728119202

**KISI-KISI SELEKSI INTERNAL ON-MIPA
UNIVERSITAS BILLFATH LAMONGAN 2019**

Matematika	Aljabar
	Geometri
	Kombinatorika
	Teori Bilangan
Biologi	Biologi Sel (Organel Struktur dan fungsi)
	Jaringan Tumbuhan (Struktur dan Fungsi)
	Sistem Organ pada Hewan
	Ekologi
	Genetika Dasar
Fisika	Gerak 1 Dimensi
	Vektor
	Gerak 2 Dimensi
	Hukum Newton
	Gerak Melingkar
	Energi
	Momentum
	Keseimbangan Benda Tegar
Kimia	Struktur Atom dan SPU
	- Struktur Atom
	- Nomor dan Massa Atom
	- Teori dan Model Atom
	- Sistem Periodik Unsur
	- Bilangan Kuantum dan Tingkat Energi Orbital
	- Konfigurasi elektron
	Ikatan Kimia

	- Ikatan Ionik
	- Kestabilan Senyawa Ionik
	- Tatanama Senyawa Ionik
	- Ikatan Kovalen
	- Geometri Molekul
	- Tatanama Senyawa Kovalen Sederhana
	Persamaan Reaksi dan Konsep Mol
	- Persamaan Reaksi
	- Hukum-hukum Dasar Kimia
	- Bilangan Avogadro dan Konsep Mol
	- Stokiometri Reaksi
	- Hasil Reaksi Teoritis dan Hasil Reaksi Sebenarnya (<i>persen yield</i>)
	- Pereaksi Pembatas
	- Persen Komposisi
	- Rumus Empiris dan Rumus Molekul
	Sifat Koligatif Larutan
	- Penurunan Tekanan Uap Larutan (Hukum Raoult)
	- Kenaikan Titik Didih Larutan
	- Penurunan Titik Beku Larutan
	- Osmosis dan Tekanan Osmotik
	- Kegunaan Sifat Koligatif Larutan