



DAFTAR ISI

	Halaman
SAMPUL LUAR	i
HALAMAN SAMPUL DALAM	ii
HALAMAN PERSYARATAN	iii
HALAMAN PENGESAHAN	iv
PERNYATAAN BEBAS PLAGIASI	v
KATA PENGANTAR	vi
DAFTAR ISI.....	ix
DAFTAR TABEL.....	xi
DAFTAR GAMBAR	xii
DAFTAR LAMPIRAN.....	xiii
INTISARI	xiv
ABSTRACT	xv
I. PENDAHULUAN	
A. Latar Belakang	1
B. Rumusan Masalah	6
C. Keaslian Penelitian	6
D. Tujuan Penelitian	7
E. Manfaat Penelitian.....	7
II. TINJAUAN PUSTAKA	
A. Telaah Pustaka	9
1. Demineralisasi dan Remineralisasi.....	10
2. Komposit bioaktif.....	13
3. Kemampuan Pelepasan dan <i>Recharge</i> Ion Fluor Komposit Bioaktif.....	20
4. Penggunaan Topikal Fluor Dalam Gigi Dan Mulut	22
5. Saliva buatan	28
B. Landasan Teori	30
C. Kerangka Teori	33
D. Kerangka konsep	34



E. Hipotesis.....	35
III. METODE PENELITIAN	
A. Jenis Penelitian	36
B. Identifikasi Variabel.....	36
C. Definisi Operasional Variabel.....	37
D. Subjek Penelitian	37
E. Alat dan Bahan Penelitian.....	38
F. Jalannya Penelitian	42
G. Analisis Data.....	47
H. Skema Penelitian	48
IV. HASIL PENELITIAN DAN PEMBAHASAN	49
A. Hasil Penelitian	49
B. Pembahasan	57
V. KESIMPULAN DAN SARAN	67
A. Kesimpulan	67
B. Saran	67
DAFTAR PUSTAKA	68
LAMPIRAN	80



DAFTAR TABEL

Tabel	Halaman
1. Komposisi dan sifat komposit bioaktif	19
2. Jenis pemberian fluor	25
3. Komposisi saliva buatan	39
4. Rerata, simpangan baku pelepasan ion fluor	52
5. Hasil uji normalitas data	53
6. Hasil uji anava satu jalur	54
7. Hasil uji anava dua jalur	54
8. Hasil uji <i>post hoc Games Howell</i>	56



DAFTAR GAMBAR

Gambar	Halaman
1. Siklus keseimbangan ion fluor antara ionomer kaca dan gigi	21
2. Metode pemberian ion fluor	23
3. Material uji komposit bioaktif	39
4. <i>Sodium fluoride 5% (Polimo Fluoride Varnish)</i>	40
5. Cetakan logam sampel.....	40
6. Alat ukur spektofotometer <i>UV-Vis</i>	41
7. Persiapan pembuatan sampel penelitian	42
8. Sampel penelitian	43
9. Sampel penelitian di dalam larutan perendaman.....	44
10. Rumus persamaan linear	47
11. Bagan alur penelitian.....	48
12. Grafik rerata pelepasan ion fluor sebelum dan setelah <i>recharging</i>	49
13. Grafik pelepasan ion fluor tanpa <i>recharging</i>	50
14. Grafik rerata pelepasan ion fluor sebelum dan setelah <i>recharging</i>	51
15. Profil kinetika pelepasan ion fluor.....	52



DAFTAR LAMPIRAN

Lampiran

Halaman

1.	Data hasil perhitungan kadar ion fluor yang dilepaskan dalam saliva buatan pH asam sebelum <i>recharging</i> berdasarkan waktu (dalam satuan ppm atau mg/L)	80
2.	Data hasil perhitungan kadar ion yang dilepaskan dalam saliva buatan ph asam setelah <i>recharging</i> berdasarkan waktu (dalam satuan ppm atau mg/L)	81
3.	Data hasil perhitungan kadar ion yang dilepaskan dalam saliva buatan ph asam kelompok tidak dilakukan <i>recharging</i> (dalam satuan ppm atau mg/L)	82
4.	Hasil pengukuran rerata dan standar deviasi pelepasan ion fluor berdasarkan waktu.....	83
5.	Hasil uji normalitas kadar ion fluor dalam saliva pH asam berdasarkan <i>recharging</i> menggunakan Uji <i>Shapiro-Wilk</i>	84
6.	Hasil uji homogenitas kadar ion fluor dalam saliva pH asam berdasarkan <i>recharging</i> menggunakan Uji <i>Levene</i>	85
7.	Uji Parametrik ANAVA dua jalur kelompok sebelum <i>recharging</i> , setelah dilakukan <i>recharging</i> , tanpa <i>recharging</i> serta lama perendaman	86
8.	Uji Parametrik ANAVA satu jalur kelompok setelah <i>recharging</i> dan tanpa <i>recharging</i>	87
9.	Signifikansi uji lanjutan <i>Games Howell</i> kelompok <i>recharging</i> dan tanpa <i>recharging</i>	88
10.	Hasil uji analisis <i>Duncan</i>	89
11.	Surat keterangan kelaikan etik penelitian	90
12.	Surat keterangan telah menyelesaikan penelitian di Laboratorium Riset Terpadu FKG UGM	91
13.	Surat keterangan bebas tanggungan administrasi di Laboratorium Riset Terpadu FKG UGM	92
14.	Surat keterangan bebas tanggungan administrasi di Laboratorium Konservasi Energi dan Pencegahan Pencemaran Fakultas Teknik Kimia UGM	93