

Optimasi Blending Pertalite dengan Komponen Reformate di PT. XYZ Balikpapan

Optimization of Pertalite Blending with Reformate Components at PT. XYZ Balikpapan

Eka Megawati^{1*}, I Ketut Warsa¹, Mochammad Wahyu Setiawan¹

¹Sekolah Tinggi Teknologi Migas, Pengolahan Minyak dan Gas, Indonesia

*email: ekamegawati89@yahoo.com

Received: 24/12/19; Revised: 04/04/20; Accepted: 03/06/20

Abstrak

Penelitian ini bertujuan untuk perbaikan produk Pertalite menggunakan komponen Reformat agar memenuhi spesifikasi yang telah ditetapkan oleh Dirjen Migas. Metode *blending* merupakan teknik pengumpulan data yang berupa perhitungan optimasi *blending* pertalite dengan penambahan komponen reformate menggunakan rumus *trial & error/coba-coba*. Beberapa rumusan perhitungan *blending* yang di pakai untuk membuat Pertalite dari komponen-komponennya adalah: *Blending*, Distilasi, *Octane Number* dan RPV. Berdasarkan perhitungan hasil distilasi 10% sebesar 68,88 °C, 50% sebesar 106,94 °C, FBP 201,91 °C, *Reid Vapour Pressure* (RVP) sebesar 48,78 Kpa, *density at 15 °C* sebesar 762,60 Kg/liter, dan ON diperoleh angka sebesar 90. Berdasarkan hasil analisa Perhitungan Optimasi *blending* pertalite ON 89,5 dengan Reformat menggunakan rumus *trial & error/coba-coba*, pencampuran titik *blending* telah memenuhi spesifikasi Distilasi, RVP dan Density. Pertalite ON 90 diperoleh dari percampuran pertalite ON 89,5 sebanyak 5320 m³ dengan Reformat sebanyak 415,625 m³.

Kata Kunci: Angka oktan, *Blending*, *Reformat*, *Trial & Error*

Abstract

This study aims to improve Pertalite products using the Reformat component to meet the specifications set by the Director General of Oil and Gas. Blending method is in the form of data collection techniques which include the calculation of the optimization of the pertalite blending by adding the reformate component using the formula trial & error / trial and error. Among the several mixing calculation formulas that are used to make Pertalite from its components are: Blending, Distillation, Octane Number and RPV. Based on the calculation of 10% distillation results of 68.88 °C, 50% of 106.94 °C, FBP 201.91 °C, Reid Vapor Pressure (RVP) of 48.78 Kpa, density at 15 °C of 762.60 Kg / liter, and ON were obtained a figure of 90. Based on the analysis results of the optimization of pertalite ON 89.5 blending with Reformat using the trial & error formula, the blending point mixing meets Distillation, RVP and Density specifications. Pertalite ON 90 was obtained from a mixture of pertalite ON 89.5 totaling 5320 m³ with Reformat totaling 415,625 m³.

Keywords: *Blending*, *Octane Number*, *Reformat*, *Trial & Error*

PENDAHULUAN

Minyak bumi adalah istilah yang dipakai di Indonesia yang pemakaiannya telah mendarah daging pada masyarakat kita, dalam beberapa bahasa lain, diantaranya Inggris, istilah yang dipergunakan adalah petroleum yang berasal dari kata petro, batu dan oleum, minyak. Jadi arti petroleum ialah “minyak batu”. Namun istilah “minyak bumi” lebih tepat karena memang minyak ini terdapat dalam bumi (Mu'in, 2010).

Indonesia merupakan negara yang kaya akan sumber daya alam. Salah satu hasil alam yang menjadi sumber utama pendapatan negara dan menjadi penggerak roda kegiatan ekonomi adalah kegiatan eksplorasi minyak dan gas bumi (Maryani & Suseno, 2018). Bahan bakar yang umum didapatkan dipasaran sebagai konsumsi utama motor bakar berasal dari fosil, yang ketersediaannya di bumi semakin menipis dan terbatas, maka banyak terobosan baru yang dikembangkan dengan berbagai cara untuk mengefektifkan penggunaan bahan bakar minyak ini, sehingga penggunaanya tidak boros dan mempunyai hasil yang paling maksimal (Subagdja, & Yulianto, 2019).

Pertalite adalah bahan bakar minyak dari pertamina dengan RON 90. Pertalite dihasilkan dengan penambahan zat aditif dalam proses pengolahannya di kilang minyak (Wiryawan, dkk., 2017). Pertalite memiliki beberapa keunggulan dibandingkan dengan premium. Selain itu, RON 90 membuat pembakaran pada mesin kendaraan dengan teknologi terkini lebih baik dibandingkan dengan premium yang memiliki RON 88. Sehingga sesuai digunakan untuk kendaraan roda dua, dan kendaraan *multi purpose vehicle* ukuran menengah (Maridjo dkk., 2019).

Perkembangan teknologi kendaraan yang semakin pesat saat ini mengarah pada pemilihan bahan bakar, sehingga meningkatkan kebutuhan angka oktana yang sesuai dengan kinerja mesin (Wibowo dkk., 2015). Angka oktan/*Oktan Number* (ON) yang lebih tinggi menunjukkan bahwa pertalite merupakan bahan bakar yang lebih baik terhadap mesin dan lingkungan, karena nilai oktan menunjukkan tekanan yang diberikan sebelum bensin terbakar secara spontan di dalam mesin (Luthfi dkk., 2018). Semakin tinggi angka oktan maka semakin baik kualitas bahan bakar. Angka oktan (RON) Premium dapat ditingkatkan dengan ditambahkan bahan aditif ke dalam Premium (Saleh dkk., 2011)

Pada penelitian sebelumnya yang dilakukan oleh Karomi (2016), menyatakan bahwa penambahan komponen lain berupa etanol dalam bahan bakar pertalite berpengaruh baik pada performa mesin 4 silinder. Hasil analisa yang dilakukan oleh Putra, & Sakti (2018) dengan metode mencampur bahan bakar RON 90 dengan RON 92 dari 10% : 90%; 20% : 80%; 30% : 70%; 40% : 60%; 50% : 50% dengan putaran 5000 (Rpm); 6000 (Rpm); 7000 (Rpm); 8000 (Rpm); 9000 (Rpm) dan 10000 (Rpm) diperoleh kesimpulan nilai daya dan torsi tertinggi pada RON 90. Sementara itu, Jatmiko, & Winangun (2019), menyatakan bahwa dengan oktan yang tinggi peforma mesin akan meningkat dan akan bekerja optimal.

Berdasarkan hal tersebut, penelitian ini dilakukan untuk mengetahui volume yang dibutuhkan untuk mencampurkan pertalite ON 89,5 dengan reformat agar diperolah pertalite ON 90.

Optimasi Blending Pertalite dengan Komponen Reformate di PT. XYZ Balikpapan

METODE PENELITIAN

Metodologi Optimasi Blending Pertalite

Formulasi dan Pencampuran (*Blending*), yaitu proses pencampuran fraksi-fraksi hidrokarbon dan penambahan bahan aditif untuk mendapatkan produk akhir dengan spesifikasi tertentu (Risdiyanta, 2015).

Pertalite ON 90 diperoleh dari percampuran pertalite ON 89,5 dengan reformat yang memiliki kandungan sama dengan pertalite akan tetapi memiliki ON 96,4. Perhitungan *Blending* menggunakan rumus *trial & error/coba-coba*. Pengumpulan data analisis dari masing-masing komponen digunakan untuk mengetahui komponen bahan yang tidak masuk spesifikasi. Rumusan perhitungan pencampuran yang digunakan untuk membuat pertalite dari komponen-komponennya adalah: *Blending*, Destilasi 10%, Destilasi 50% dan *Final Boiling Point* (FBP), *Octane Number* dan *Reid Vapour Pressure* (RVP).

Mutu produk dan jumlah produk yang diinginkan dapat dihitung menggunakan rumusan sebagai berikut:

Blending Density pada 15 °C

Untuk mengetahui massa jenis dalam suatu bahan bakar, pada umumnya dapat dihitung secara langsung dari masing-masing komponen, yaitu:

$$\text{Density Blend} = \frac{(V_1 \cdot D_1) + (V_2 \cdot D_2) + \dots + V_n \cdot D_n}{V_1 + V_2 + \dots + V_n}$$

Keterangan:

Density Blend: density hasil pencampuran
V₁, V₂, V_n: vol masing-masing komponen
D₁, D₂, D_n : density masing-masing komponen

(Arsip PT. XYZ Balikpapan, 2017)

Blending Angka Oktan (ON)

Secara umum nilai angka oktan dari campuran adalah hasil perkalian antara persen volume dari masing-masing komponen dengan angka oktannya, dengan rumus umumnya adalah:

$$ON \text{ Blend} = \frac{(V_1 \cdot ON_1) + (V_2 \cdot ON_2) + \dots + V_n \cdot ON_n}{V_1 + V_2 + \dots + V_n}$$

Keterangan:

ON Blend: Octane Number hasil pencampuran
V₁, V₂, V_n: vol masing-masing komponen
ON₁, ON₂, ON_n: Octane Number masing-masing komponen

(Arsip PT. XYZ Balikpapan, 2017)

Blending Reid Vapour Pressure (RVP)

Untuk fraksi-fraksi gasoline yang kurang penguapannya, maka dapat dilakukan pencampuran dengan fraksi yang mempunyai tingkat penguapan yang lebih tinggi, hal ini dapat dilakukan dengan menggunakan rumus sebagai berikut:

$$RVP \text{ Blend} = \frac{(V_1 \cdot R_1) + (V_2 \cdot R_2) + \dots + V_n \cdot R_n}{V_1 + V_2 + \dots + V_n}$$

Keterangan:

RVP Blend: Reid Vapour Pressure hasil pencampuran
V₁, V₂, V_n: Vol masing-masing komponen
R₁, R₂, R_n: Reid Vapour Presure masing-masing komponen

(Arsip PT. XYZ Balikpapan, 2017)

Blending Distilasi

Pencampuran distilasi dimaksudkan untuk tingkat penguapan pada temperatur tertentu yang berkaitan dengan fungsinya masing-masing. Rumus yang digunakan adalah:

$$\text{Distilasi Blend} = \frac{(V_1 \cdot de_1) + (V_2 \cdot de_2) + \dots + V_n \cdot de_n}{V_1 + V_2 + \dots + V_n}$$

Keterangan:

V₁, V₂, V_n: Vol masing-masing komponen
de₁, de₂, de_n: % evaporation temperatur tertentu

(Arsip PT. XYZ Balikpapan, 2017)

Optimasi Blending Pertalite dengan Komponen Reformate di PT. XYZ Balikpapan

Penentuan Titik Blending

Upaya optimasi produk Pertalite (ON 89,5) *Off Spec* dilakukan dengan menambahkan Reformate sebagai tambahan komponen *blending* pembuatan Pertalite (ON 90). Dari data yang telah ada diketahui angka oktan Reformate di atas angka oktan produk Pertalite, maka selanjutnya akan *diblending* dengan Pertalite untuk memperbaiki kualitas ON dari Pertalite sehingga dapat memenuhi spesifikasi dari Pertalite. Analisa dilakukan terhadap Produk Pertalite yang bertujuan untuk menaikan kualitas ON dari (ON 89,5) menjadi (ON 90,0).

HASIL DAN PEMBAHASAN

Perhitungan Titik Blending

Untuk mencampur komponen dalam pembuatan Pertalite 90, spesifikasi yang terpenting dalam perhitungan *blending* adalah ON, RVP, Distilasi dan Density 15 °C untuk itu perlu dilakukan perhitungan pada setiap titik *blending* yang telah dikonfirmasi pada Tabel 1.

Rumus Perhitungan Volume Cairan Reformate yang dibutuhkan:

$$ON_{Blending} = 90$$

$$(ON_{Pertalite} \times Volume_{Pertalite}) + (ON_{Reformat} \times A)$$

$$ON_{Blending} = \frac{5320 + A}{(89,5 \times 5320) + (96,4 \times A)}$$

$$= 90 (5320 + A) = 476140 + 96,4 A$$

$$= 478800 + 90 A = 476140 + 96,4 A$$

$$= 478800 - 476140 = 96,4 A - 90A$$

$$2660 = 6,4 A$$

$$A = \frac{2660}{6,4}$$

$$= 415,625$$

Tabel 1. Data pengamatan komponen Pertalite (sebelum Blending dengan Reformat)

<i>Properties</i>	<i>Results</i>		<i>Spec</i>	
	Pertalite (ON 89,5)	Reformat	min	max
Distillation:				
10% Vol Rec. at (°C)	67	93	-	74
50% Vol Rec. at (°C)	106	119	88	125
FBP Vol Rec. at (°C)	203	188	-	215
Research, F1 (ON)	89,5	96,4	-	90
Vapour Pressure, Reid (Kpa)	49	46	-	69
Density at 15 °C (Kg/L)	759,7	799,8	715	770
Isi dalam Tanki (m ³)	5320	4720		
Isi dalam Tanki (Bbl)	33.462,8	29.688,8		

Blending Octane Number Reformate:

$$ON = \frac{(V1 \times ON1) + (V2 \times ON2)}{V1 + V2}$$

$$ON = \frac{(5320 \times 89,5) + (415,625 \times 96,4)}{5320 + 415,625}$$

$$ON = 90$$

Blending Distilasi 10 %:

$$DE = \frac{(V1 \times de1) + (V2 \times de2)}{V1 + V2}$$

$$DE = \frac{(5320 \times 67) + (415,625 \times 93)}{5320 + 415,625}$$

$$DE = 68,88 ^\circ C$$

Blending Distilasi 50 %:

$$DE = \frac{(V1 \times de1) + (V2 \times de2)}{V1 + V2}$$

$$DE = \frac{(5320 \times 106) + (415,625 \times 119)}{5320 + 415,625}$$

$$DE = 106,94 ^\circ C$$

Optimasi Blending Pertalite dengan Komponen Reformate di PT. XYZ Balikpapan**Blending Distilasi FBP:**

$$DE = \frac{(V_1 \times de_1) + (V_2 \times de_2)}{V_1 + V_2}$$

$$DE = \frac{(5320 \times 203) + (415,625 \times 118)}{5320 + 415,625}$$

$$DE = 201,91 \text{ } ^\circ\text{C}$$

Blending RVP:

$$RVP = \frac{(V_1 \times R_1) + (V_2 \times R_2)}{V_1 + V_2}$$

$$RVP = \frac{(5320 \times 49) + (415,625 \times 46)}{5320 + 415,625}$$

$$RVP = 48,78 \text{ kpa}$$

Blending Density at 15 °C

$$Density = \frac{(V_1 \times D_1) + (V_2 \times D_2)}{V_1 + V_2}$$

Density

$$= \frac{(5320 \times 759,7) + (415,625 \times 799,8)}{5320 + 415,625}$$

$$Density = 762,60 \text{ Kg/L}$$

Tabel 2. Data Pengamatan komponen Pertalite (setelah Blending dengan Reformat)

Properties	Results	Spec Pertalite	
	Pertalite (ON 90,0)	Min	Max
<i>Distillation:</i>			
10% Vol Rec. at (°C)	68,88	-	74
50% Vol Rec. at (°C)	106,94	88	125
FBP Vol Rec. at (°C)	201,91	-	215
Research, F1 (ON)	90	-	90
Vapour Pressure, Reid (Kpa)	48,78	-	69
Density at 15 °C (Kg/L)	762,60	715	770
Isi dalam Tanki (m³)	5.735,625		
Isi dalam Tanki (Bbl)	36.077,0813	-	74

Pengujian distilasi bertujuan untuk mengetahui secara kuantitatif karakteristik batasan titik didih pada produk petroleum (Prihandini dkk., 2018). Berdasarkan perhitungan yang dapat dilihat pada Tabel 2 distilasi 10% diperoleh angka sebesar 68,88 °C, artinya tidak melebihi batas maksimal spesifikasi (74 °C). Hasil distilasi 50% diperoleh angka sebesar 106,94 °C, artinya tidak melebihi batas minimum (88 °C) dan maksimal spesifikasi (74 °C). Hasil FBP distilasi diperoleh angka sebesar 201,91 °C, artinya tidak melebihi batas maksimal spesifikasi (215 °C). Hasil dari serangkaian pengujian distilasi menyatakan bahwa hasil pengujian telah memenuhi standar spesifikasi yang telah ditetapkan oleh Dirjen Migas.

Reid Vapour Pressure (RVP) adalah tekanan uap (*vapor pressure*) *liquid* pada 100 °F dalam ukuran absolut (*absolute vapor pressure*). Makin besar RVP suatu sampel menunjukkan bahwa sampel tersebut semakin mudah menguap (Dhamayanthie, dkk., 2018). Berdasarkan perhitungan RVP diperoleh angka sebesar 48,78 Kpa. Hasil tersebut tidak melebihi batas maksimal spesifikasi (69 Kpa) yang artinya nilai RVP telah memenuhi standar Dirjen Migas.

Menurut Ramirez (2012), densitas merupakan salah satu sifat bahan bakar yang sangat penting karena mempengaruhi proses produksi, transportasi dan distribusi bahan bakar. Dengan alasan tersebut, maka keakuratan densitas bahan bakar menjadi hal yang penting untuk perhitungan konsumsi energi karena mempengaruhi massa dan injeksi bahan bakar dan *heating value*. Berdasarkan perhitungan densitas pada 15 °C diperoleh angka sebesar 762,60 Kg/liter yang tidak melebihi batas minimal (715 Kg/liter) dan maksimal (770 Kg/liter). Hasil dari serangkaian pengujian densitas

Optimasi Blending Pertalite dengan Komponen Reformate di PT. XYZ Balikpapan

menyatakan bahwa hasil pengujian telah memenuhi standar spesifikasi yang telah ditetapkan oleh Dirjen Migas.

Angka oktan merupakan angka indikator pada bahan bakar hidrokarbon jenis bensin yang menunjukkan kemudahan bahan bakar untuk menyala sempurna ketika bersentuhan dengan nyala api pembakaran (*ignition*) selama proses pembakaran (Fauzi dkk., 2017). Angka Oktan ini merupakan perbandingan kadar % *Iso Octane* dalam campuran bahan bakar. Dengan kata lain, makin tinggi angka oktan maka semakin berkurang kemungkinan untuk terjadinya denotasi (*knocking*) (Sembiring, 2019). Berdasarkan perhitungan ON diperoleh angka sebesar 90 yang telah memenuhi standar spesifikasi dari Dirjen Migas.

KESIMPULAN

Berdasarkan hasil analisa Perhitungan Optimasi *blending* pertalite ON 89,5 dengan Reformat menggunakan rumus *trial & error*/coba-coba, pencampuran titik *blending* telah memenuhi spesifikasi Distilasi, RVP dan *Density*. Pertalite ON 90 diperoleh dari percampuran pertalite ON 89,5 sebanyak 5320 m³ dengan Reformat sebanyak 415,625 m³.

DAFTAR RUJUKAN

- Arsip PT. XYZ. (2017). Modul PT. XYZ: Rumus *Blending*. Balikpapan
- Dhamayanthie, I., Octaviana, S., & Mulyani, Y. (2018). Analisa Uji Sifat Penguapan Pada Gasoline. *IPTEK Journal of Proceedings Series*, 274-280, DOI: [10.12962/j23546026.y2018i1.3429](https://doi.org/10.12962/j23546026.y2018i1.3429)
- Fauzi, A., Songko, M. N., & Sisanto, E. (2017). Analisis Pengaruh Jenis Bahan Bakar terhadap Penggunaan Hydrocarbon Crack System pada

Emisi Gas Buang Engine Stand Tipe 5K. *ReTII*, 343-354, <https://jurnal.itny.ac.id/index.php/RetII/article/view/629>

Jatmiko, R. S., & Winangun, K. (2019). Pengaruh Pencampuran Bahan Bakar Pertalite dengan Bio Etanol terhadap Peforma Mesin Injeksi Yamaha Vixion 150 cc Tahun 2011. *Turbo*, 8(1), 22-27 <http://dx.doi.org/10.24127/trb.v8i1.914>

Karomi, A. A. (2016). *Pengaruh Penambahan Etanol Dalam Bahan Bakar Pertalite Terhadap Performa dan Emisi Gas Buang Mesin 4 Silinder*. Doctoral dissertation: Universitas Negeri Semarang. <https://lib.unnes.ac.id/27703/>

Luthfi, M., Setiyo, M., & Munahar, S. (2018). Uji Komposisi Bahan Bakar dan Emisi Pembakaran Pertalite dan Premium. *Jurnal Teknologi*, 10(1), 67-72. <https://jurnal.umj.ac.id/index.php/jurtek/article/view/1471>

Maridjo, Yuliani, I., & Angga, R. (2019). Pengaruh pemakaian bahan bakar premium, pertalite dan pertamax terhadap kinerja motor 4 tak. *JURNAL TEKNIK ENERGI*, 9(1), 73-78. <https://jurnal.polban.ac.id/ojs-3.1.2/energi/article/view/1648>

Maryani, E., & Suseno, S. A. (2018). Peningkatan Proses Produksi Minyak dan Gas Bumi dengan Menurunkan Tekanan Hisap Kompesor. In *Prosiding Seminar Nasional Teknologi, Inovasi dan Aplikasi di Lingkungan Tropis*, 1(1), 15-24, http://ejournals.unmul.ac.id/index.php/SEM_NASTEK/article/view/942

Mu'in, R. (2010). Upaya Memperpanjang Pemakaian Minyak Bumi. *Jurnal Teknik Kimia*, 17(2), 9-15 <http://jtk.unsri.ac.id/index.php/jtk/article/viewFile/103/102>

Optimasi Blending Pertalite dengan Komponen Reformate di PT. XYZ Balikpapan

- Prihandini, G. (2018). Analisa Sifat Penguapan dan Sifat Pembakaran pada Minyak Solar. *Syntax Literate; Jurnal Ilmiah Indonesia*, 2(8), 40-48, <http://jurnal.syntaxliterate.co.id/index.php/syntax-literate/article/view/338>
- Putra, D. K., & Sakti, G. (2018). Analisis Perbandingan Campuran BBM RON 90 dengan RON 92 pada Engine Compresi Rasio 11, 3:1 Piston Displacement 150 cm³. *Prosiding SNITP (Seminar Nasional Inovasi Teknologi Penerbangan)*, (2)1, <https://ejournal.poltekbangsby.ac.id/index.php/SNITP/article/view/211/149>
- Ramírez-Verduzco, L. F., Rodríguez-Rodríguez, J. E., & del Rayo Jaramillo-Jacob, A. (2012). Predicting cetane number, kinematic viscosity, density and higher heating value of biodiesel from its fatty acid methyl ester composition. *Fuel*, 91(1), 102-111, <https://www.sciencedirect.com/science/article/pii/S0016236111003942>
- Risdiyanta, R. (2015). Mengenal Kilang Pengolahan Minyak Bumi (Refinery) di Indonesia. *Swara Patra*, 5(4), 46-54, <http://ejurnal.ppsdmmigas.esdm.go.id/sp/index.php/swarapatra/article/view/160>
- Saleh, A., Setianingrum, A., & Karolina, T. (2011). Pengaruh Penambahan Alkohol pada Premium untuk Mencapai Bilangan Oktan yang Setara dengan Pertamax. *Jurnal Teknik Kimia*, 17(5), 18-28, <http://jtk.unsri.ac.id/index.php/jtk/article/view/342>
- Sembiring, R. (2019). Analisa Gas Buang Sepeda Motor 4 Tak 150 CC Manual Berbahan Bakar Percampuran Pertamax Turbo dengan Premium. *Jurnal Ilmiah Research Sains*, 5(1), <http://www.jurnalmudiraindure.com/wp-content/uploads/2019/03/16.-Ir.-Resep-Sembiring-MT.pdf>
- Subagdja, T., & Yulianto, A. (2019). Analisis Pengaruh Bilangan Oktan terhadap Pemakaian Bahan Bakar (Specific Fuel Cunsumption). Prosiding SEMNASTEK 2019, 74-83, <https://jurnal.teknikunkris.ac.id/index.php/semnastek2019/article/view/259>
- Wibowo, C. S., Aisyah, L., Widhiarto, H., Riyono, S. (2015). Kebutuhan Angka Oktana Kendaraan Bermotor Mesin Bensin di Indonesia Octane Number Requirement Based on Gasoline Vehicles Population in Indonesia. *Lembaran Publikasi Minyak dan Gas Bumi*, 49(1), 33–40, <http://journal.lemigas.esdm.go.id/ojs/index.php/LPMGB/article/viewFile/234/156>
- Wiryawan, P. N., Gede Widayana, S. T., & Dantes, K. R. (2017). Pengaruh Perbandingan Penggunaan Bahan Bakar Pertalite dan Bahan Bakar Gas LPG terhadap Unjuk Kerja Motor Bakar Bensin 4 Tak Pada Motor Honda Supra Fit. *Jurnal Pendidikan Teknik Mesin Undiksha*, 5(2). <http://dx.doi.org/10.23887/jitm.v5i2.10606>