

Pengaruh Problem Based Learning (PBL) Dalam Meningkatkan Kompetensi Mahasiswa Program Studi Pendidikan Kimia FKIP UPR Sebagai Calon Guru

Suandi Sidauruk

Program Studi Pendidikan Kimia, FKIP Universitas Palangka Raya, Indonesia
Email: sidauruksuandi@yahoo.co.id

Abstrak: Implementasi PBL akan membantu mahasiswa dalam mengembangkan kebiasaan berpikir, bersikap, dan berperilaku yang dibutuhkan sebagai tenaga pendidik profesional yang kompeten, melayani, dan etis. Jika dilakukan dengan benar, PBL dapat memberikan sumbangan penting bagi perbaikan karakter guru. Tujuan penelitian ini adalah untuk mengembangkan skenario PBL dan mengetahui pengaruh pembelajaran PBL terhadap peningkatan kompetensi mahasiswa sebagai calon guru. Pengembangan skenario PBL dilakukan melalui *logical review*. *Logical review* bertujuan untuk menetapkan validitas kasus dan langkah-langkah pemecahan kasus menggunakan metode *seven jump*. Hasil penelitian ini berupa skenario PBL untuk mata kuliah metode penelitian pendidikan kimia. Kendala utama melaksanakan pembelajaran PBL adalah pengetahuan mahasiswa terkait dengan konsep kimia sangat rendah, sehingga mahasiswa mengalami kesulitan mengidentifikasi masalah yang diajukan dalam kasus. Secara keseluruhan, mahasiswa mampu merumuskan masalah dan judul penelitian dengan benar walaupun substansi kimia yang diteliti belum dipahami. Pembelajaran PBL tepat diterapkan untuk mata kuliah yang kompetensi standarnya menuntut kompetensi mahasiswa memproduksi sesuatu.

Kata kunci: *kompetensi calon guru, metode penelitian, PBL, pereaksi pembatas*

Pendahuluan

Pengguna lulusan telah lama mendesak perguruan tinggi untuk menghasilkan lulusan dengan berbagai kompetensi atau keterampilan yang membuat lulusan segera efektif memasuki dunia kerja. Belt, dkk. (2003) menyatakan bahwa beberapa penelitian mengidentifikasi kompetensi yang harus dimiliki oleh seorang lulusan adalah kemampuan komunikasi, bekerjasama, operasi hitung, penggunaan IT, dan belajar. Kompetensi ini juga tercakup dalam kompetensi seorang guru.

Sebagai calon guru, lulusan Program Studi Pendidikan Kimia FKIP UPR harus memiliki kompetensi seorang guru, yaitu kompetensi pedagogik, sosial, kepribadian, dan profesional. Komponen kompetensi pedagogik mencakup: 1) Menguasai karakteristik peserta didik, 2) Menguasai teori belajar dan prinsip-prinsip pembelajaran yang mendidik, 3) Mengembangkan kurikulum, 4) Menyelenggarakan pembelajaran yang mendidik, 5) Mengembangkan potensi peserta didik, 6) Berkomunikasi dengan peserta didik, dan 7) Menyelenggarakan penilaian dan evaluasi.

Komponen kompetensi kerpibadian mencakup: 1) Bertindak sesuai dengan norma agama, hukum, sosial, dan kebudayaan nasional Indonesia, 2) Menampilkan pribadi yang dewasa dan teladan, dan 3) Etos kerja, tanggung jawab tinggi dan rasa bangga menjadi guru. Komponen kompetensi sosial mencakup: 1) Bersikap inklusif, bertindak objektif, serta tidak diskriminatif dan 2) Komunikasi dengan sesama guru, tenaga kependidikan, orangtua peserta didik, dan masyarakat. Komponen kompetensi profesional mencakup: 1) Kemampuan menguasai materi pelajaran secara luas dan professional dan 2) Mengembangkan keprofesionalan melalui tindakan yang reflektif dan memanfaatkan teknologi informasi dan komunikasi untuk mengembangkan diri.

Untuk mencapai kompetensi tersebut, kegiatan pembelajaran sebaiknya bersifat holistik dan mampu membangkitkan semua aspek kompetensi yang dituntut. Menurut Mackenzie & Johnstone, & Brown (2003), karakter PBL adalah menuntut peserta didik untuk bertanggung jawab lebih besar untuk apa dan bagaimana mereka belajar. Peran peserta didik menonjol dalam mendefinisikan masalah, mengidentifikasi kebutuhan belajar, mengorganisir, dan mengintegrasikan materi belajar dari berbagai sumber. Proses PBL memfasilitasi peserta didik belajar dalam kelompok kecil dan belajar mandiri. Kegiatan pembelajaran yang bersifat satu arah dan kegiatan praktikum yang bersifat perseorangan semakin berkurang.

John Hattie (dalam Supranata, 2012) menggunakan meta analisis untuk memperkirakan efek keseluruhan pada prestasi siswa menyimpulkan bahwa faktor yang dominan mempengaruhi prestasi siswa adalah guru (30%) dan karakteristik siswa (47%). Selanjutnya, Carey (2004) melaporkan bahwa guru-efektif mengajar dapat meluluskan siswa dengan kemampuan rendah (90%), sedang (100%), dan tinggi (100%). Guru-tidak efektif meluluskan 42% siswa kemampuan rendah, 89% siswa kemampuan sedang, dan 90% siswa kemampuan tinggi. Data ini menjelaskan bahwa 98% siswa yang diajar oleh guru-efektif akan lulus dalam ujian, dan hanya 63% siswa yang lulus jika diajar oleh guru-tidak efektif. Hasil penelitian ini menjelaskan bahwa guru yang baik (memiliki kompetensi baik) sangat berpengaruh terhadap prestasi siswa.

Hasil uji kompetensi mengindikasikan sebagian besar guru memiliki kompetensi rendah. Untuk memperbaiki keadaan ini, dapat dimulai dari lembaga pendidikan tenaga pendidikan (LPTK) sebagai penghasil tenaga pendidik, yaitu melalui perbaikan kegiatan pembelajaran yang lebih berorientasi kepada mahasiswa, misalnya menerapkan PBL.

PBL pertama kali diimplementasikan di Fakultas Kedokteran Universitas McMaster, Kanada, tahun 1969, sebagai sebuah cara belajar baru yang radikal dan inovatif dalam pendidikan dokter (Gwee, 2009). Dewasa ini, PBL telah diterapkan dalam berbagai bidang pendidikan, sebagai jawaban terhadap tuntutan kompetensi lulusan. Namun, PBL belum pernah diterapkan di program studi pendidikan kimia. Oleh karena itu, keutamaan penelitian ini adalah: 1) diproduksi beberapa

bentuk skenario sebagai bahan pelaksanaan PBL, 2) mengetahui pengaruh penerapan PBL terhadap kompetensi mahasiswa sebagai calon guru. Selain itu, penelitian ini juga berdampak bagi mahasiswa sebagai calon guru yang terlibat dalam penelitian, yaitu memperoleh pengalaman langsung dalam kegiatan PBL sehingga kelak dapat menerapkannya di kelas ketika menjadi guru.

Metodologi Penelitian

Tujuan utama penelitian ini adalah untuk mengetahui pengaruh PBL terhadap kompetensi mahasiswa Program Studi Pendidikan Kimia sebagai calon guru. Penelitian ini akan melibatkan mahasiswa Program Studi Pendidikan Kimia yang memprogram mata kuliah PHB. Rincian kegiatan penelitian disajikan pada Tabel 1.

Tabel 1. Rincian Kegiatan Penelitian

Tahap	Kegiatan	Tujuan	Teknik pengumpulan data	Instrumen pengumpulan data	Teknik analisis data
1. Persiapan	<ul style="list-style-type: none"> Menyusun panduan PBL Menyusun lembar kasus Menyusun instrumen pre dan pos tes. 	Memproduksi panduan PBL, lembar kasus, serta instrumen pre dan pos tes	Menginventarisasi panduan PBL. Lembar kasus, serta instrumen pre dan pos tes	Dokumen	Deskriptif
2. Pre tes	Menguji kemampuan awal mahasiswa	Mengetahui kemampuan awal mahasiswa sebelum mengikuti PBL	Memberikan tes kemampuan PHB	Tes tertulis	Deskriptif
3. Pembelajaran	<ul style="list-style-type: none"> Klarifikasi istilah/konsep Merumuskan masalah Menganalisa masalah Menyusun hipotesis Menentukan tujuan pembelajaran serta menentukan cara mencapai tujuan ini. Mengumpulkan informasi Melaporkan hasil pembelajaran 	Mengetahui: <ul style="list-style-type: none"> istilah/konsep yang sulit kemampuan merumuskan masalah kemampuan menganalisis masalah kemampuan menyusun hipotesis kemampuan menentukan tujuan pembelajaran kemampuan mengumpulkan informasi kemampuan menyusun laporan hasil pembelajaran 	<ul style="list-style-type: none"> Menginventarisasi hasil pekerjaan mahasiswa pada setiap tahap kegiatan PBL Mahasiswa melakukan presentasi 	<ul style="list-style-type: none"> Dokumen Lembar penilaian presentasi 	Deskriptif
4. Pos tes	Menguji kemampuan akhir mahasiswa	Mengetahui kemampuan akhir mahasiswa setelah mengikuti PBL	Memberikan tes kemampuan PHB	Tes tertulis	Deskriptif

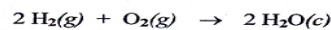
Data yang dikumpulkan pada penelitian ini berupa: pengetahuan PHB, keterampilan mengembangkan PHB, dan keterampilan mengelola hasil PHB. Ketiga data ini dijarung menggunakan tes tertulis, dokumen, serta pengamatan. Data yang diperoleh akan dianalisis menggunakan uji perbedaan untuk mengetahui efektivitas pelaksanaan PBL sebelum dan sesudah pembelajaran. Anava digunakan untuk mengetahui efektivitas PBL ditinjau dari kemampuan teori PHB, keterampilan mengembangkan PHB, dan keterampilan mengelola PHB.

Hasil Penelitian Dan Pembahasan

Penelitian dilakukan pada periode bulan Agustus – November 2013. Penelitian ini melibatkan mahasiswa Program Studi Pendidikan Kimia Universitas Palangka Raya yang memprogram mata kuliah metodologi penelitian kimia. Jumlah mahasiswa yang terlibat sebanyak 70 orang.

Pada tahap Pra PBL, dilakukan tes untuk mengetahui pengetahuan awal mahasiswa dalam menganalisis masalah, serta menentukan judul dan masalah penelitian. Kemampuan awal ini ditelusuri menggunakan tes tertulis berupa kasus tentang kesulitan siswa SMA dalam memahami konsep kimia (pereaksi pembatas). Berikut ini disajikan soal pre tes berupa kasus:

Ketika melakukan PPL di SMA, seorang mahasiswa kimia memberikan soal sebagai berikut:
Campuran 44,8 liter H₂ dengan 44,8 liter O₂ dibiarkan bereaksi pada keadaan standar. Persamaan reaksinya:



Pertanyaan yang diajukan mahasiswa tersebut adalah antara gas hidrogen dengan oksigen mana yang duluan habis? Sebagian besar siswa menjawab sama-sama habis, dengan alasan volumenya sama besar.

Fakta ini (berikan alasan benar atau salah jawaban siswa) menarik minat si Mahasiswa untuk diteliti dan akan dituangkan dalam skripsinya.

Jika Anda bertindak sebagai mahasiswa tersebut, maka tentukanlah:

1. judul penelitian
2. rumusan masalah penelitian
3. tujuan penelitian
4. populasi dan sampel penelitian
5. teknik pengumpulan data

Catatan:

1. Semakin rinci tujuan, cara pengambilan sampel, dan teknik pengambilan data semakin baik.
2. Silahkan buka buku

Untuk menyelesaikan kasus ini, terlebih dahulu mahasiswa menyelesaikan soal seperti dalam kasus, yaitu tentang pereaksi pembatas.

Sebagian besar (96%) mahasiswa salah mengerjakan soal tersebut. Berikut ini disajikan tiga pola kesalahan dominan yang dilakukan mahasiswa dalam menyelesaikan soal pereaksi pembatas.

Jawab:
 Pada reaksi :
 $2\text{H}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}(\text{c})$
 Jika dalam keadaan standar, Kita dapat mencari mol terlebih dahulu.
 $\text{mol H}_2 = \frac{V}{22,4 \text{ L/mol}} = \frac{44,8 \text{ L}}{22,4 \text{ L/mol}} = 2 \text{ mol}$
 $\text{mol O}_2 = \frac{V}{22,4 \text{ L/mol}} = \frac{44,8 \text{ L}}{22,4 \text{ L/mol}} = 2 \text{ mol}$
 Setelah itu, Kita dapat mencari massa dari masing-masing unsur tersebut.
 $\text{Massa H}_2 = \text{mol H}_2 \times \text{Mr H}_2 = 2 \text{ mol} \times 4 \text{ g/mol} = 8 \text{ gr}$
 $\text{Massa O}_2 = \text{mol O}_2 \times \text{Mr O}_2 = 2 \text{ mol} \times 32 \text{ g/mol} = 64 \text{ gr}$
 Dalam perhitungan diatas massa $\text{H}_2 <$ massa O_2 .
 Jadi yang duluan habis adalah H_2 .
 Jadi, fakta tersebut salah.

Gambar 1. Pola kesalahan 1: Pereaksi Pembatas (16%)

Jawab:
 Reaksi : $2\text{H}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}(\text{c})$
 $\checkmark \text{H}_2 = 44,8 \text{ L}$
 $\checkmark \text{O}_2 = 44,8 \text{ L}$

$$\begin{array}{r} 2\text{H}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}(\text{c}) \\ (2 \cdot 44,8) \quad (1 \cdot 44,8) \\ 89,6 \text{ L} \quad 44,8 \text{ L} \\ \hline 44,8 \text{ L} \quad 44,8 \text{ L} \quad 44,8 \text{ L} \\ 44,8 \text{ L} \quad \leftarrow \quad 44,8 \text{ L} \end{array}$$

 \rightarrow jadi, gas yang duluan habis = Oksigen (O_2)

Gambar 2. Pola kesalahan 2: Pereaksi Pembatas (31%)

Jawab:
 \Rightarrow menurut saya fakta yang diungkapkan oleh siswa, gas hidrogen dan oksigen sama-sama habis adalah salah, menurut saya yang duluan habis adalah oksigen setelah itu baru hidrogen
 $2\text{H}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}(\text{c}) \Rightarrow$ koefisien berbeda
 $2 \cdot 44,8 \text{ L} \quad 1 \cdot 44,8 \text{ L}$

Gambar 3. Pola Kesalahan 3: Pereaksi Pembatas (53%)

Berdasarkan pola jawaban mahasiswa di atas, dapat disimpulkan bahwa mahasiswa berpendapat “zat yang duluan habis dalam suatu reaksi kimia tergantung kepada jumlahnya, zat yang jumlahnya sedikit selalu duluan habis daripada zat yang jumlahnya lebih banyak”. Jika gas hydrogen dan gas oksigen direaksikan masing-masing berjumlah 2 mol dan 1 mol, maka kedua zat ini akan

sama-sama habis sesuai dengan perbandingan koefisiennya, meskipun massa gas hydrogen dan gas oksigen yang bereaksi berturut-turut 2 gram dan 32 gram.

Pola kesalahan 2 disebabkan mahasiswa belum memahami posisi koefisien reaksi dan zat mula-mula atau jumlah zat awal yang tersedia untuk direaksikan. Hal ini terlihat mahasiswa mengalikan jumlah zat mula-mula dengan koefisien reaksi, akibatnya jumlah gas hydrogen semakin banyak dibandingkan dengan yang tersedia. Seharusnya, koefisien reaksi digunakan untuk menentukan perbandingan jumlah zat yang bereaksi.

Pola kesalahan 3 adalah pola kesalahan yang paling dominan, yaitu zat yang memiliki koefisien pereaksi kecil selalu duluan habis beaksi daripada zat yang memiliki koefisen reaksi lebih besar. Kesalahan ini mendukung kesalahan pada pola kesalahan 1.

Kesalahan mahasiswa terhadap penguasaan materi kimia, khususnya konsep pereaksi pembatas, berakibat kepada kesulitan mahasiswa mengidentifikasi konsep kimia dalam soal. Selanjutnya, mahasiswa kurang tajam menentukan konsep yang akan diteliti seperti tertulis pada beberapa judul berikut ini.

4. Judul penelitian yang akan saya ambil adalah "Telaah kesalahan konsep siswa terhadap pemahaman tentang hukum perbandingan volume"

3. Judul Penelitian :
Pengaruh Pemberian LKS untuk meningkatkan hasil belajar kimia siswa kelas X SMAN -1 Palangka Raya

Pada tahap PBL, dilaksanakan kegiatan pembelajaran dengan menerapkan PBL. Pada pertemuan pertama, dilakukan sosialisasi pelaksanaan PBL selama pembelajaran mata kuliah metodologi penelitian kimia. Selanjutnya, kepada mahasiswa diberikan perangkat pelaksanaan PBL, yaitu: langkah-langkah melaksanakan PBL dengan metoda *Seven Jump*, jadwal kegiatan, dan *log book*. Sebelum pertemuan pertama ditutup, kepada mahasiswa diminta membentuk kelompok dengan anggota minimal 5 mahasiswa per kelompok.

Pada pertemuan kedua, kepada mahasiswa diberikan kasus yang harus dipecahkan mahasiswa selama kegiatan berlangsung. Kasus yang diberikan mirip dengan kasus pada pre tes, yaitu permasalahan yang dimiliki siswa SMA dalam memahami konsep pereaksi pembatas, namun zat yang direaksikan berbeda.

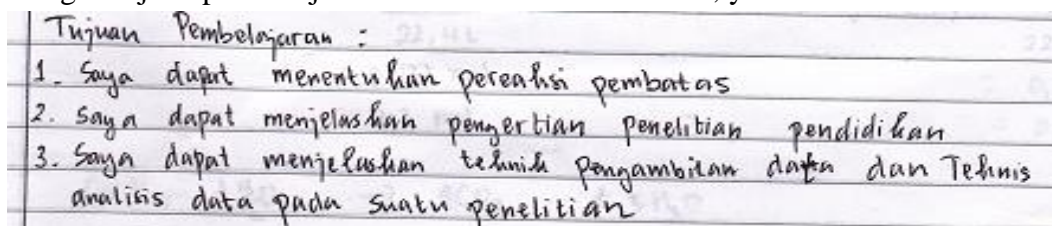
Ketika melakukan PPL di SMA, seorang mahasiswa kimia, Neo, memberikan soal sebagai berikut kepada siswanya sebagai berikut:

Campuran 4 liter gas butana dengan 6,5 liter gas O_2 dibiarkan bereaksi pada keadaan standar. Jika reaksi berlangsung sempurna, manakah duluan habis antara gas butana dengan gas oksigen? Sebagian besar siswa menjawab gas butana, dengan alasan volume gas butana lebih kecil.

Fakta ini menarik minat Neo untuk diteliti dan akan dituangkan dalam skripsinya.

Kegiatan pembelajaran PBL pada pertemuan ini, kepada mahasiswa diminta untuk melakukan Langkah 1-5 dari Seven Jump, yaitu: klarifikasi istilah/konsep (Langkah 1), merumuskan masalah (Langkah 2), menganalisa masalah (Langkah 3), menyusun hipotesis (Langkah 4), dan menentukan tujuan pembelajaran serta cara menentukan mencapai tujuan ini (Langkah 5). Seluruh aktivitas mahasiswa direkam dalam log book.

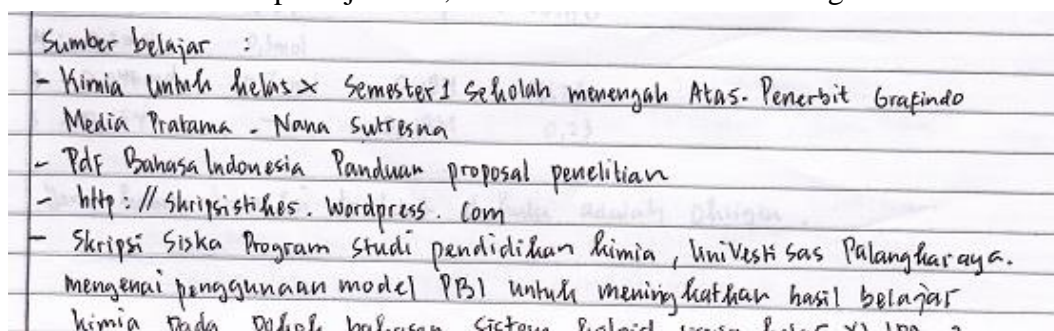
Berdasarkan data yang tersaji dalam log book, sebagian besar mahasiswa sepakat dengan tujuan pembelajaran setelah membaca Kasus 1, yaitu:



Tujuan Pembelajaran :

1. Saya dapat menentukan pereaksi pembatas
2. Saya dapat menjelaskan pengertian penelitian pendidikan
3. Saya dapat menjelaskan teknik pengambilan data dan Teknik analisis data pada suatu penelitian

Untuk mencapai tujuan ini, mahasiswa menulis dalam log book:



Sumber belajar :

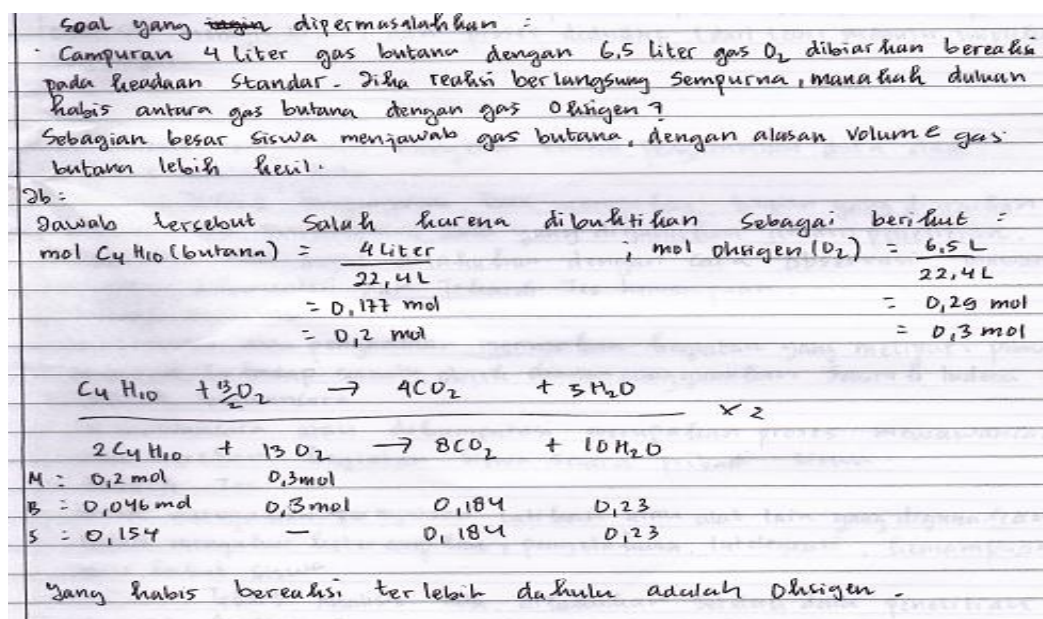
- Kimia Untuk Kelas X Semester 1 Sekolah menengah Atas. Penerbit Grafindo Media Pratama - Nana Sutresna
- Pdf Bahasa Indonesia Panduan proposal penelitian
- <http://skripsistudies.wordpress.com>
- Skripsi Siska Program studi pendidikan kimia, Universtas Palangharaya. mengenai penggunaan model PBL untuk meningkatkan hasil belajar kimia pada Dulu bahasa Sistem bilangan dasar vi 100

Data ini dapat menjelaskan bahwa mahasiswa mengalami kesulitan dalam menyelesaikan soal pereaksi pembatas sehingga perlu dituliskan sebagai tujuan pembelajaran yang harus dicapainya agar dapat memahami penelitian pendidikan kimia. Selanjutnya, untuk meningkatkan pemahaman mahasiswa terkait dengan penyusunan proposal penelitian pendidikan kimia, rujukan yang paling banyak digunakan mahasiswa adalah proposal atau skripsi penelitian pendidikan kimia. Rujukan ini tersedia di perpustakaan program studi kimia dan perpustakaan FKIP.

Langkah 1-5, dilakukan di kelas. Selanjutnya, mahasiswa secara individu maupun kelompok berusaha mencapai tujuan pembelajaran yang telah disepakati pada Langkah 1-5. Upaya ini dilakukan dengan cara mencari sumber belajar dan diskusi kelompok di luar kelas (Langkah 6). Pada pertemuan selanjutnya dilakukan Langkah 7, yaitu berbagi hasil belajar mandiri (presentasi).

Pada Langkah 7, mahasiswa secara individu dan kelompok mengumpulkan log book yang berisi uraian kegiatan yang dilakukan selama seminggu, termasuk bahan presentasi. Kegiatan presentasi dilakukan oleh setiap kelompok. Oleh karena itu, pada Langkah 7 dilakukan selama empat kali pertemuan. Jumlah kelompok 7, setiap minggu ada dua kelompok yang melakukan presentasi. Seluruh peristiwa pada kegiatan diskusi ini dicatat oleh mahasiswa dalam log

book. Berikut ini disajikan upaya yang dilakukan mahasiswa dalam menyelesaikan soal pereaksi pembatas.



Berdasarkan data yang tersaji pada *log book*, sebagian besar mahasiswa menjawab Kasus 2 dengan langkah seperti di atas. Jawaban mahasiswa ini benar, namun langkah penyelesaian soal masih menghubungkan “keadaan standar – mol – koefisien”, walaupun mahasiswa telah mampu menempatkan jumlah mula-mula zat pereaksi dalam soal.

Langkah penyelesaian soal tersebut dapat dilakukan dengan cara menggunakan prinsip “pada keadaan standar, perbandingan koefisien reaksi menunjukkan perbandingan volume gas-gas yang bereaksi”. Jika mahasiswa menggunakan prinsip ini, maka dalam menyelesaikan Kasus 2 tidak perlu menghitung jumlah partikel zat cukup menggunakan perbandingan koefisien reaksi yang dikonversi ke perbandingan volume gas yang terlibat dalam reaksi.

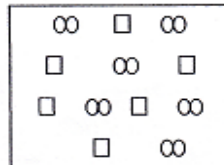
Selanjutnya, sebagian besar mahasiswa mampu membuat rumusan masalah dan tujuan penelitian, menentukan populasi dan sampel, mengidentifikasi jenis data, cara menjangkau data, dan menentukan teknik analisis data, terakhir mampu merumuskan judul penelitian dengan benar. Sebagian besar rumusan masalah – judul ini mirip dengan rumusan yang ada pada proposal (dan atau) skripsi penelitian kimia pada umumnya.

Pada tahap Post PBL dilakukan pos tes untuk mengetahui perkembangan pengetahuan mahasiswa setelah mengikuti kegiatan pembelajaran PBL. Pos tes yang diberikan berupa kasus, juga tentang kesulitan siswa SMA memahami pereaksi pembatas, hanya pernyataan soal dalam bentuk gambar. Berikut disajikan Kasus 3, bahan untuk pos tes.

KASUS:

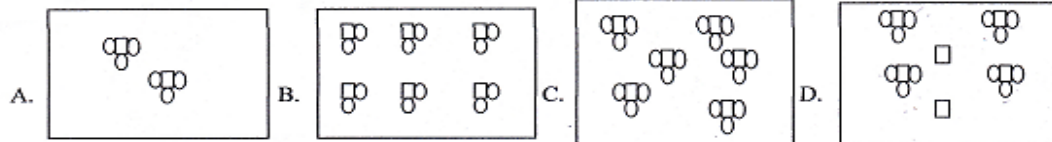
Pada jam pelajaran Kimia di kelas 1 SMA, Bu Nimur sedang menjelaskan konsep persamaan reaksi kimia. Tujuan pembelajaran yang diharapkan dicapai siswa adalah mampu tentang menggalang persatuan bangsa. Tujuan pembelajaran yang diharapkan dicapai adalah siswa mampu menerapkan hukum kekekalan massa pada persamaan reaksi. Pembelajaran dimulai dengan pelajaran sebelumnya, yaitu nama dan lambang unsur. Kemudian, bu Nimur menjelaskan cara menuliskan persamaan reaksi dan menyetararkannya. Pada awalnya semua siswa memperhatikan penjelasan BuNimur lengan serius. Setelah beberapa saat, ada beberapa siswa yang asik dengan kegiatannya sendiri. Setelah selesai menjelaskan, BuNimur meminta siswa untuk mengajukan pertanyaan tentang materi yang baru dibahas. Ada seorang siswa yang mengajukan pertanyaan tetapi pertanyaannya tidak berkaitan dengan materi yang dibahas. Namun, Bu Nimur menjawab pertanyaan siswa tersebut dengan jelas dan terinci sampai siswa yang mengajukan pertanyaan memahami penjelasannya. Pada akhir pelajaran, bu Nimur memberi pos tes, sebagai berikut:

Suatu bejana tertutup berisi unsur S (□) dan O₂ (OO) seperti terlihat pada gambar di bawah.



$$\begin{aligned} a &= \infty \\ b &= \square \\ c &= 2 \\ d &= 6 \end{aligned}$$

Jika persamaan reaksi antara S dan O₂ adalah: $2S(p) + 3O_2(g) \rightarrow 2SO_3(g)$, maka gambar hasil reaksinya adalah ...



Setelah jawaban siswa diperiksa, diperoleh data sebagai berikut: siswa yang memilih pilihan A = 8; B = 8; C = 8; D = 8 (jumlah siswa 32). Berdasarkan pola jawaban ini, masalah apa yang dapat anda teliti? Untuk menjawab ini, lakukan:

Sebagian besar (82,8%) mahasiswa memilih pilihan jawaban A, 3% memilih pilihan jawaban C. Berdasarkan jawaban ini terlihat bahwa mahasiswa belum memahami hubungan antara jumlah zat mula-mula dengan persamaan reaksi. Kesalahan ini mengindikasikan bahwa kemampuan konseptual kimia mahasiswa masih rendah. Kondisi ini tentu akan mempengaruhi mahasiswa dalam merancang penelitian terkait dengan substansi.

1. Apabila dalam persamaan reaksi: $2S(p) + 3O_2(g) \rightarrow 2SO_3(g)$
 □ □ OO OO OO OO
 Jawaban sebenarnya adalah pilihan A. Sehingga dalam paragraf tersebut, siswa lebih banyak yang memilih yang salah, yaitu 24 siswa. Apabila di paragraf soal pilihan ganda ini.

Walaupun demikian, sebagian besar mahasiswa telah mampu merumuskan masalah-judul penelitian dengan baik. Rumusan ini kemungkinan hanya meniru dari proposal yang mereka baca, namun sesungguhnya tidak memahami apa yang seharusnya mereka teliti.

Bagaimana pengaruh penggunaan metode belajar dalam meningkatkan pemahaman siswa tentang konsep persamaan reaksi.

Pengaruh penggunaan Metode belajar dalam meningkatkan
Kemahaman Siswa tentang konsep persamaan
reaksi "

Kesimpulan

Pengetahuan mahasiswa terkait dengan konsep kimia, terutama pereaksi pembatas masih rendah. Kegiatan pembelajaran PBL mampu memperbaiki pemahaman mahasiswa terkait dengan pereaksi pembatas pada level simbolik, namun gagal pada level mikroskopik (visualisasi).

Kesempatan yang diberikan kepada mahasiswa merumuskan sendiri tujuan pembelajaran dan cara mencapai tujuan tersebut dapat membuat mahasiswa fokus dalam mencari bahan ajar. Selanjutnya, tujuan ini divalidasi oleh teman sejawat melalui diskusi menjadikan mahasiswa lebih mampu merumuskan masalah penelitian, teknik pengumpulan data, teknik analisis data, dan merumuskan judul penelitian.

Daftar Rujukan

- Belt, Simon T & Evans, E Hywel & McCreedy, Tom & Overton, Tina L., & Summerfield, Stephen (2002). A problem based learning approach to analytical and applied chemistry. *University Chemistry Education; The Higher Education chemistry journal of the Royal Society of Chemistry*; 6(2); 65 - 72.
- Bokonjic, Dejan, dkk (2013). *Problem Based Learning*.<http://www.bhmed-emanual.org/book/export/html/1> (diambil tanggal 8 Maret 2013).
- Bradbeer, John (2010). *Applying Problem-Based Learning Issues and Reflections on Theory and Practice*. <http://www.docstoc.com/?id=33889&download=1> (diambil tanggal 8 Maret 2013).
- Guerra, Aida & Kolmos, Anette (2011). *Comparing problem based learning models: Suggestions for their implementation. PBL Across the Disciplines: Research into Best Practice* (Editor: John Davies, Erik de Graaff, dan Anette Kolmos (Eds.). Aalborg University Press; Denmark.
- Halonen, Deana (2013). *Problem Based Learning: A Case Study*. [Auspace.athabasca.ca/bitstream/2149/1519/3/Problem Based Learning.ppt](http://Auspace.athabasca.ca/bitstream/2149/1519/3/Problem%20Based%20Learning.ppt) (diambil tanggal 9 Maret 2013).
- Hendarman. (2012). *Kurikulum Pendidikan Guru Perlu Dievaluasi*. (Kompas.com, 11 Juli 2012).
- Hutton, Laura (tanpa tahun). *Problem-Based Learning (and Assessment)*. http://www.docstoc.com/?doc_id=120643420&download=1 (diambil tanggal 8 Maret 2013)
- Mackenzie, Alison M. & Johnstone, Alex H., & Brown, R. Iain F. (2003). Learning from Problem Based Learning. *University Chemistry Education. The Higher Education chemistry journal of the Royal Society of Chemistry*. 7(1); 13 - 26.

Surapranata, Sumarna (2012). Perencanaan Kebutuhan Guru Pendidikan Dasar 2012. *Makalah disampaikan pada Kegiatan Analisis Validasi Instrumen Dokumen Pembinaan Karir PTKSD dan Analisis Perencanaan Kebutuhan Guru. Summer Hills Bandung. 31 Oktober -2 November 2012.*