

THE EFFECTIVENESS OF CHEMICAL PRACTICUM KIT TO TRAIN SCIENCE PROCESS SKILL IN 10TH GRADE

Rani Kurnia Ningsih¹, Rusly Hidayah^{2*}

^{1,2}Jurusan Kimia, FMIPA, Universitas Negeri Surabaya

*Corresponding author: ruslyhidayah@unesa.ac.id

Abstract. *The purpose of this study was to obtain a chemical practicum KIT as an effective learning media to train students's science process skills on scientific method, polar and non-polar covalent compounds, electrolyte and non-electrolyte solutions. This study uses a 4-D research model which includes the stages of defining, designing, developing, and distributing. However, in this study only limited to the development stage. The results of the research obtained showed that classical completeness in the posttest workmanship on all three materials was 100%. While the increase in learning outcomes aspects of science process knowledge and skills in the three materials are in the category of "medium" and "high". Based on the results, it can be concluded that the practicum KIT learning media is effective for training science process skillson scientific method, polar and non-polar covalent compounds, and electrolyte and non-electrolyte solutions.*

Keywords: *practicum KIT, science process skills, effectiveness*

PENDAHULUAN

Seperti yang tertera dalam Permendikbud No. 21 Tahun 2016 tentang Standar Isi Pendidikan Dasar dan Menengah, yang menjelaskan bahwa kompetensi yang harus dicapai oleh siswa dalam kompetensi inti pengetahuan adalah memahami pengetahuan faktual, konseptual, prosedural, dan metakognitif pada tingkat dasar dengan cara mengamati, menanya, dan mencoba. Dalam kurikulum 2013 revisi terdapat sebuah amanah mengenai esensi pendekatan ilmiah dalam pembelajaran yang dipandang sebagai titik dalam perkembangan dan pengembangan sikap, keterampilan, dan pengetahuan siswa. Sehingga dalam pelaksanaannya, pendekatan ilmiah akan dapat diajarkan dengan baik dalam proses belajar mengajar. Pendekatan ilmiah erat kaitannya dengan metode ilmiah. Metode ilmiah sendiri mengarah pada investigasi fenomena, mendapatkan pengetahuan baru, atau mencocokkan dan menggabungkan pengetahuan sebelumnya [1].

Kimia merupakan salah satu mata pelajaran dalam kurikulum 2013. Ilmu kimia merupakan salah satu bagian dari ilmu pengetahuan alam yang khusus mempelajari

susunan, sifat-sifat, dan perubahan materi [2]. Dalam pelaksanaannya, ilmu kimia perlu pembuktian eksperimen untuk memperoleh fakta, konsep, teori, dan prinsip. Sehingga dalam mengajarkan ilmu kimia, seorang guru kimia tidak boleh hanya mengajarkan ilmu kimia secara teoritis saja, melainkan harus disertakan kegiatan praktikum untuk membantu siswa memahami materi ilmu kimia yang diajarkan [3].

Dalam belajar ilmu kimia, setidaknya dapat tercapai tiga komponen yang diinginkan, yaitu proses ilmiah, sikap ilmiah, dan produk ilmiah. Komponen proses ilmiah digunakan dalam melakukan proses penyelidikan ilmiah. Sikap ilmiah yang perlu ditumbuhkan yaitu: tanggungjawab, keingintahuan, jujur, terbuka, objektif, toleransi, kerja keras, kecermatan bekerja, disiplin, percaya diri, konsep diri positif, terbuka, peka terhadap fenomena, dan mampu menafsirkan gejala alam dari sudut prinsip-prinsip ilmiah. Dengan melakukan proses ilmiah yang didasari sikap ilmiah, maka siswa dapat mendapatkan penemuan-penemuan fakta, konsep atau teori yang semuanya disebut sebagai produk ilmiah [4].

Namun, pada kenyataannya, pengajaran ilmu kimia di SMA ternyata masih belum relevan dengan tujuan yang diharapkan dalam kurikulum 2013 revisi yakni mendorong siswa secara aktif untuk memahami konsep-konsep kimia tanpa mengabaikan hakikat ilmu kimia sebagai produk dan proses ilmiah. Pengajaran ilmu kimia selama ini hanya menekankan ilmu kimia sebagai produk sehingga keterampilan proses dan psikomotor siswa sering terabaikan [5]. Berdasarkan pemaparan tersebut, maka dalam penelitian ini akan difokuskan tentang komponen ilmu kimia sebagai proses ilmiah.

Salah satu cara yang dapat dilakukan untuk mengajarkan ilmu kimia sebagai proses kepada siswa adalah dengan melatih keterampilan proses sains (KPS) kepada siswa. KPS merupakan suatu pendekatan yang dalam pengaplikasiannya menuntut siswa agar bisa menerapkan metode-metode ilmiah selama kegiatan pembelajaran berlangsung [1]. Pembelajaran dengan melatih KPS telah dirancang sedemikian rupa sehingga siswa bisa menemukan fakta serta membangun konsep dan teori sehingga dapat mengembangkan keterampilan intelektual atau kemampuan berpikir siswa [5]. Oleh karena itu, dengan menggunakan KPS sebagai pendekatan dalam penyampaian pembelajaran, tentunya akan melatih keterampilan-keterampilan kepada siswa, sehingga siswa tidak hanya unggul dalam aspek kognitif saja, namun juga unggul dalam aspek psikomotor dan afektif.

Berdasarkan hasil pra penelitian yang telah dilakukan di SMA Negeri 1 Porong-Sidoarjo diperoleh hasil bahwa sebanyak 50% dari 34 siswa tidak senang dengan pelajaran kimia karena materi pelajarannya sulit, terlalu banyak menghafal, dan kurang bisa divisualisasikan. Pembelajaran kimia yang dilakukan selama ini hanya sebatas pembelajaran di kelas dan jarang melakukan kegiatan praktikum. Kegiatan praktikum yang dilakukan selama kelas X hanya satu praktikum, yaitu uji larutan elektrolit dan non elektrolit saja. Padahal sebanyak 94% dari 34 siswa menyatakan bahwa lebih senang jika dilaksanakan pembelajaran dengan kegiatan praktikum dan akan lebih mudah dalam membantu memahami materi kimia. Selain itu, hanya ada sebanyak 20% dari 34 siswa yang mendapatkan nilai kimia diatas 75. Melalui

hasil pra penelitian ini didapatkan juga data bahwa kemampuan KPS siswa masih rendah, yakni hanya 50% siswa yang mampu membuat hipotesis dengan baik; sebanyak 61,76% siswa dapat mengamati dan menuliskan hasil pengamatan kedalam tabel pengamatan dengan baik; sebanyak 8,82% siswa yang dapat menganalisis data dengan baik; dan sebanyak 55,88% siswa yang dapat mengklasifikasikan dan membuat kesimpulan dengan baik. Sehingga, menurut data yang telah diperoleh tersebut dapat ditarik kesimpulan bahwa keterampilan proses sains perlu untuk dilatihkan.

Untuk menunjang keterlaksanaan kegiatan eksperimen dalam pembelajaran kimia, tentunya diperlukan laboratorium sehingga kegiatan praktikum dapat berlangsung. Namun, pada kenyataannya tidak semua sekolah memiliki laboratorium sehingga diperlukan suatu media pembelajaran yang dapat memfasilitasi berlangsungnya kegiatan praktikum di sekolah. Media pembelajaran yang dianggap tepat untuk mengatasi masalah keterbatasan dalam melakukan kegiatan praktikum kimia adalah KIT praktikum kimia. KIT (Komponen Instrumen Terpadu) merupakan istilah untuk alat peraga atau alat yang digunakan untuk percobaan dalam pembelajaran. KIT praktikum terdiri dari sebuah kotak yang berisi seperangkat alat dan bahan untuk kegiatan praktikum yang dikemas secara praktis. Keunggulan dalam menggunakan KIT praktikum sebagai media pembelajaran antara lain dapat menjadikan kegiatan praktikum lebih mudah dan praktis, mengurangi limbah praktikum karena praktikum dilakukan dalam skala kecil, lebih aman, dan dapat mengurangi resiko kecelakaan di laboratorium [6].

Dalam penelitian ini, KIT praktikum yang dikembangkan akan dilengkapi dengan Lembar Kerja Siswa (LKS) dan kunci jawaban LKS serta buku panduan KIT praktikum yang berisi tentang penjelasan penggunaan KIT praktikum, spesifikasi alat dan bahan beserta *Material Safety Data Sheet* (MSDS), cara perawatan KIT, serta rancangan percobaan judul praktikum yang akan dilakukan yaitu identifikasi pewarna alami dan buatan pada tahu kuning untuk materi metode ilmiah, identifikasi sifat kepolaran senyawa berdasarkan pengaruh medan listrik statis,

serta uji larutan elektrolit dan non elektrolit berdasarkan daya hantar listriknya.

Penelitian pengembangan KIT praktikum kimia pernah dilakukan oleh Rusdianawati & Sukarmin yang menyatakan bahwa media KIT praktikum untuk melatih keterampilan proses sains pada materi kesetimbangan kimia telah dinyatakan layak sebagai media pembelajaran dengan rincian memperoleh validitas dengan persentase rata-rata sebesar 77,07% yang berada pada kategori valid, memperoleh nilai kepraktisan dengan jumlah 97,92% siswa memberikan respon positif terhadap pembelajaran menggunakan KIT praktikum, ketuntasan klasikal mencapai 100% dan peningkatan hasil belajar termasuk dalam kategori “sedang” dan “tinggi” yang menyatakan media KIT tersebut efektif [7].

Sehingga, berdasarkan permasalahan yang telah diuraikan, maka di usulkan suatu gagasan tentang pengembangan media untuk menunjang kegiatan praktikum di sekolah dan untuk melatih KPS siswa. Sehingga dipandang perlu untuk melaksanakan penelitian yang berjudul “Keefektifan KIT Praktikum Kimia sebagai Media Pembelajaran untuk Melatihkan Keterampilan Proses Sains Siswa SMA Kelas X pada Materi Metode Ilmiah, Senyawa Kovalen Polar dan Non Polar, serta Larutan Elektrolit dan Non Elektrolit.”

METODE

Penelitian ini merupakan jenis penelitian pengembangan KIT (Komponen Instrumen Terpadu) untuk melatih KPS siswa SMA kelas X pada materi metode ilmiah, senyawa kovalen polar dan non polar, serta larutan elektrolit dan non elektrolit. Model penelitian yang digunakan adalah model 4P (Pendefinisian, Perancangan, Pengembangan, dan Penyebaran) yang telah termodifikasi dari model 4D (*Define, Design, Develop, and Disseminate*) dari Thiagarajan [8]. Namun, pada penelitian ini hanya dibatasi sampai pada tahap pengembangan.

Pelaksanaan uji coba terbatas dilakukan terhadap 12 orang siswa kelas XI MIPA 3 di SMA Negeri 1 Porong Sidoarjo dengan menggunakan *One Group Pretest Posttest Design* [9].

$$O_1 \quad X \quad O_2$$

Keterangan:

O_1 = pretest (tes aspek pengetahuan dan keterampilan proses sains sebelum diberi perlakuan penggunaan KIT praktikum yang dikembangkan)

X = perlakuan (KIT praktikum untuk melatih keterampilan proses sains siswa)

O_2 = posttest (tes aspek pengetahuan dan keterampilan proses sains setelah diberi perlakuan penggunaan KIT praktikum yang dikembangkan)

Pelaksanaan uji coba di kelas XI dikarenakan dalam penelitian pengembangan, harus dipilih siswa yang sudah menerima materi yang akan diujikan. Instrumen yang digunakan dalam penelitian ini adalah lembar *pretest dan posttest*.

Data hasil belajar siswa dianalisis secara kuantitatif dengan rumus sebagai berikut.

$$\text{Nilai} = \frac{\text{skor yang diperoleh}}{\text{skor maksimal}} \times 100$$

Kemudian, untuk menganalisis skor KPS siswa digunakan rumus sebagai berikut.

$$\text{Penilaian KPS} = \frac{\text{skor yang diperoleh}}{\text{skor maksimal}} \times 100$$

Keefektifan dari media KIT praktikum kimia yang dikembangkan akan ditinjau dari ketuntasan klasikal dan peningkatan hasil belajar siswa. Dalam hal ini, peningkatan hasil belajar yang dimaksud adalah hasil belajar aspek pengetahuan dan hasil belajar keterampilan proses sains yang dapat dilihat dari peningkatan nilai yang diperoleh siswa pada saat melakukan *pretest* dan *posttest*. Kegiatan *pretest* dan *posttest* dilakukan pada materi metode ilmiah, senyawa kovalen polar dan non polar, serta larutan elektrolit dan non elektrolit. Selanjutnya, nilai *pretest* dan *posttest* digunakan untuk mengetahui kategori *gain* (peningkatan) siswa menggunakan rumus *normal gain* sebagai berikut [10].

$$\langle g \rangle = \frac{\% \langle G \rangle}{\% \langle G \rangle_{\max}} = \frac{\% \langle Sf \rangle - \% \langle Si \rangle}{(100 - \% \langle Si \rangle)}$$

Keterangan:

Sf = nilai *posttest*

Si = nilai *pretest*

Sebelum hasil nilai pretest dan posttest dihitung dengan *n-gain*, data nilai siswa diuji normalitas terlebih dahulu untuk menentukan data yang diperoleh telah berdistribusi normal. Uji normalitas dilakukan menggunakan SPSS versi 16.0 dengan uji Kolmogorov-Smirnov yang menunjukkan bahwa data yang diperoleh berdistribusi normal dengan $\alpha = 0,05$. Setelah diuji normalitas dan dinyatakan berdistribusi normal, maka nilai gain dapat dihitung. Selanjutnya, angka yang didapatkan dikonversikan dengan kategori sebagai berikut.

Tabel 1. Kategori Gain

Skor Rata-rata (%)	Kategori
$g < 0,3$	Rendah
$0,3 \leq g < 0,7$	Sedang
$g \geq 0,7$	Tinggi

[10]

HASIL DAN PEMBAHASAN

Tujuan mengetahui keefektifansuatu media pembelajaran KIT praktikum adalah untuk mengetahui apakah KIT praktikum yang dikembangkan telah efektif jika ditinjau dari ketuntasan klasikal dan peningkatan hasil belajar. Desain KIT praktikum yang dikembangkan terdiri dari kotak KIT praktikum, LKS dan kunci jawaban LKS, serta buku panduan KIT praktikum. Berikut ini merupakan desain kotak KIT praktikum yang dikembangkan.



Gambar 1. Tampilan desain kotak KIT praktikum

Kotak KIT praktikum di desain agar dapat menampung alat dan bahan untuk percobaan serta buku panduan KIT praktikum. Buku panduan KIT praktikum akan ditempatkan pada map plastik berwarna merah yang terdapat pada bagian tutup kotak KIT praktikum. Sedangkan alat dan bahan untuk praktikum diletakkan dalam dua lapisan, yakni pada lapisan atas dan lapisan bawah.

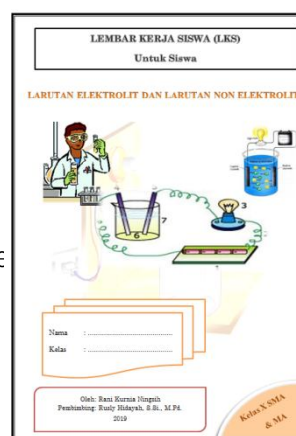
KIT praktikum yang dikembangkan juga dilengkapi dengan LKS dan kunci jawaban LKS serta buku panduan KIT praktikum yang dicetak dalam ukuran kertas A5. Oleh karena dalam penelitian ini menggunakan tiga materi pelajaran kimia, maka LKS juga dibuat tiga buah. LKS dibuat dengan tujuan untuk melatih KPS siswa. KPS yang dilatihkan adalah membuat hipotesis, mengamati, menginterpretasi data, mengklasifikasikan, dan membuat kesimpulan [11]. Sedangkan buku panduan KIT praktikum dibuat agar dapat memudahkan pengguna dalam menggunakan dan merawat KIT praktikum. Desain sampul depan LKS dan buku panduan KIT praktikum dibuat dengan memilih warna-warna yang cerah agar tampilan lebih menarik dan dapat memotivasi siswa dalam belajar kimia. Berikut ini merupakan tampilan dari sampul depan LKS dan buku panduan KIT praktikum.



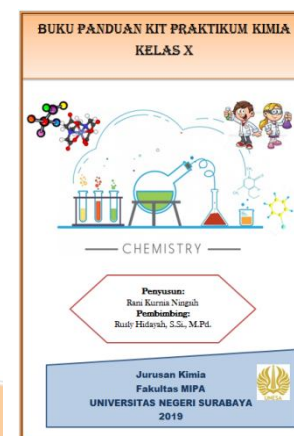
a



b



c



d

Gambar 2. Tampilan desain sampul depan pada (a) LKS materi metode ilmiah, (b) LKS materi senyawa kovalen polar dan non polar, (c) LKS materi larutan elektrolit dan non elektrolit, (d) buku panduan KIT praktikum.

Untuk menentukan keefektifan dari KIT praktikum sebagai media pembelajaran, maka perlu dilakukan *pretest* dan *posttest* terhadap 12 siswa yang menjadi uji coba terbatas. Soal *pretest* dan *posttest* meliputi soal terkait keterampilan proses sains dan soal aspek pengetahuan pada materi metode ilmiah, senyawa kovalen polar dan non polar, serta larutan elektrolit dan non elektrolit. Hasil *pretest* dan *posttest* selanjutnya digunakan untuk menentukan ketuntasan klasikal dan peningkatan hasil belajar siswa. Seorang siswa dikatakan tuntas secara individu apabila nilai yang didapatkan melebihi batas KKM yang ditentukan oleh sekolah. Oleh karena dalam hal ini KKM yang diterapkan di SMA Negeri 1 Porong Sidoarjo adalah 75, maka siswa yang mendapatkan nilai diatas 75 dianggap telah tuntas secara individu. Berdasarkan panduan penilaian oleh pendidik dan satuan pendidikan dalam Departemen Pendidikan dan Kebudayaan Tahun 2017 menyatakan bahwa dalam suatu pembelajaran, ketuntasan klasikal minimal harus mencapai 85% [12]. Sedangkan untuk peningkatan hasil belajar harus berada pada kategori “sedang” dan “tinggi” agar suatu media bisa dikatakan efektif [10]. Hasil belajar aspek pengetahuan pada materi metode ilmiah adalah sebagai berikut.

Tabel 2. Hasil Belajar Aspek Pengetahuan Siswa pada Materi Metode Ilmiah

Siswa ke-	Nilai <i>pretest</i>	Nilai <i>Posttest</i>	<i>n-gain</i>	Kriteria
1	60	80	0,5	Sedang

2	70	90	0,67	Sedang
3	70	80	0,33	Sedang
4	70	90	0,67	Sedang
5	60	90	0,75	Tinggi
6	40	80	0,67	Sedang
7	80	100	1	Tinggi
8	40	80	0,67	Sedang
9	80	100	1	Tinggi
10	40	80	0,67	Sedang
11	70	90	0,67	Sedang
12	60	90	0,75	Tinggi

Hasil belajar aspek pengetahuan siswa pada materi senyawa kovalen polar dan non polar dapat dilihat pada Tabel 3.

Tabel 3. Hasil Belajar Aspek Pengetahuan Siswa pada Materi Senyawa Kovalen Polar dan Non Polar

Siswa ke-	Nilai <i>pretest</i>	Nilai <i>Posttest</i>	<i>n-gain</i>	Kriteria
1	40	80	0,67	Sedang
2	50	80	0,6	Sedang
3	60	90	0,75	Tinggi
4	50	80	0,6	Sedang
5	60	80	0,5	Sedang
6	50	80	0,6	Sedang
7	60	90	0,75	Tinggi
8	60	90	0,75	Tinggi
9	70	90	0,67	Sedang
10	40	80	0,67	Sedang
11	50	80	0,6	Sedang
12	60	90	0,75	Tinggi

Sedangkan hasil belajar aspek pengetahuan siswa pada materi larutan

elektrolit dan non elektrolit dapat dilihat pada Tabel 4.

Tabel 4. Hasil Belajar Aspek Pengetahuan Siswa Pada Materi Larutan Elektrolit dan Non Elektrolit

Siswa ke-	Nilai pretest	Nilai Posttest	<i>n-gain</i>	Kriteria
1	60	90	0,75	Tinggi
2	60	80	0,5	Sedang
3	80	100	1	Tinggi
4	70	90	0,67	Sedang
5	50	80	0,6	Sedang
6	50	80	0,6	Sedang
7	70	90	0,67	Sedang
8	60	90	0,75	Tinggi
9	80	100	1	Tinggi
10	50	80	0,6	Sedang
11	70	90	0,67	Sedang
12	70	100	1	Tinggi

Berdasarkan pada Tabel 2, Tabel 3, dan Tabel 4 didapatkan data bahwa pada hasil belajar aspek pengetahuan, didapatkan hasil pada kegiatan *posttest* untuk materi metode ilmiah, senyawa kovalen polar dan non polar, serta larutan elektrolit dan non elektrolit dari kedua belas siswa telah mendapat nilai diatas 75 yang menandakan bahwa untuk aspek pengetahuan pada ketiga materi tersebut telah tuntas secara klasikal dengan persentase sebesar 100%.

Sedangkan untuk peningkatan hasil belajar didapatkan data bahwa terdapat 4 siswa memperoleh *n-gain* dengan kategori tinggi sedangkan 8 siswa lainnya memperoleh kategori sedang pada materi metode ilmiah. Untuk materi senyawa kovalen polar dan non polar, terdapat 4 siswa mendapatkan *n-gain* dengan kategori tinggi dan 8 siswa lainnya mendapatkan *n-gain* dengan kategori sedang. Kemudian untuk materi larutan elektrolit dan non elektrolit, terdapat 5 siswa

memperoleh *n-gain* dengan kategori tinggi dan 7 siswa lainnya memperoleh *n-gain* dengan kategori sedang.

Selain ditinjau dari hasil belajar aspek pengetahuan, keefektifan media KIT praktikum juga ditinjau dari hasil belajar KPS yang meliputi soal tentang merumuskan hipotesis, mengamati, menginterpretasi data, mengklasifikasikan, dan menyimpulkan. Hasil belajar KPS ini menunjukkan apakah KPS sudah berhasil dilatihkan dengan baik kepada siswa atau masih belum, karena mengingat media pembelajaran KIT praktikum yang dibuat bertujuan untuk melatih KPS siswa pada materi metode ilmiah, senyawa kovalen polar dan non polar, serta larutan elektrolit dan non elektrolit. Hasil belajar KPS pada materi metode ilmiah adalah sebagai berikut.

Tabel 5. Hasil Belajar KPS pada Materi Metode Ilmiah

Siswa ke-	Nilai pretest	Nilai Posttest	<i>n-gain</i>	Kriteria
1	63	92	0,78	Tinggi
2	70	96	0,86	Tinggi
3	44	88	0,78	Tinggi
4	70	96	0,86	Tinggi
5	41	79	0,64	Sedang
6	44	88	0,78	Tinggi
7	63	96	0,89	Tinggi
8	41	88	0,79	Tinggi
9	48	88	0,76	Tinggi
10	33	79	0,68	Sedang
11	44	96	0,92	Tinggi
12	48	96	0,92	Tinggi

Hasil belajar KPS pada materi senyawa kovalen polar dan non polar dapat dilihat pada Tabel 6.

Tabel 6. Hasil Belajar KPS pada Materi Senyawa Kovalen Polar dan Non Polar

Siswa ke-	Nilai pretest	Nilai Posttest	<i>n-gain</i>	Kriteria
1	30	81	0,73	Tinggi
2	40	89	0,81	Tinggi
3	26	85	0,79	Tinggi
4	48	93	0,86	Tinggi
5	37	78	0,65	Sedang
6	26	78	0,70	Tinggi
7	26	80	0,73	Tinggi
8	40	93	0,88	Tinggi
9	30	78	0,68	Sedang
10	37	89	0,82	Tinggi
11	26	85	0,79	Tinggi
12	30	81	0,73	Tinggi

Sedangkan hasil belajar KPS pada materi larutan elektrolit dan non elektrolit dapat dilihat pada Tabel 7.

Tabel 7. Hasil Belajar KPS pada Materi Larutan Elektrolit dan Non Elektrolit

Siswa ke-	Nilai pretest	Nilai Posttest	<i>n-gain</i>	Kriteria
1	48	85	0,71	Tinggi
2	48	92	0,84	Tinggi
3	37	89	0,82	Tinggi
4	52	96	0,91	Tinggi
5	37	89	0,82	Tinggi
6	37	89	0,82	Tinggi
7	48	92	0,84	Tinggi
8	50	96	0,92	Tinggi
9	48	85	0,71	Tinggi
10	37	85	0,76	Tinggi

Siswa ke-	Nilai pretest	Nilai Posttest	<i>n-gain</i>	Kriteria
11	48	85	0,71	Tinggi
12	50	89	0,78	Tinggi

Berdasarkan data pada Tabel 5, Tabel 6, dan Tabel 7, didapatkan data bahwa pada hasil belajar KPS didapatkan hasil pada kegiatan *posttest* untuk materi metode ilmiah, senyawa kovalen polar dan non polar, serta larutan elektrolit dan non elektrolit dari kedua belas siswa telah mendapat nilai diatas 75 yang menandakan bahwa untuk aspek KPS pada ketiga materi tersebut telah tuntas secara klasikal dengan persentase sebesar 100%.

Peningkatan hasil belajar aspek KPS untuk materi metode ilmiah yaitu terdapat 10 siswa yang memiliki *n-gain* dengan kategori tinggi, sedangkan 2 siswa lainnya memperoleh kategori sedang. Pada materi senyawa kovalen polar dan non polar ada sebanyak 10 siswa mendapatkan nilai *n-gain* dengan kategori tinggi, sedangkan 2 siswa lainnya mendapatkan kategori sedang. Pada materi larutan elektrolit dan non elektrolit seluruh siswa memperoleh *n-gain* dengan kategori tinggi.

Suatu media pembelajaran dapat dikatakan layak dari segi keefektifan apabila hasil belajar siswa telah tuntas secara klasikal minimal 85% [12] dan mengalami peningkatan hasil belajar dengan kategori “sedang” dan “tinggi” [10]. Oleh karena pada penelitian ini hasil belajar siswa telah mengalami ketuntasan secara klasikal dengan persentase sebesar 100% baik hasil belajar aspek pengetahuan dan KPS serta data hasil *pretest* dan *posttest* siswa mengalami peningkatan yang berada pada kategori sedang dan tinggi baik itu hasil belajar aspek pengetahuan maupun hasil belajar KPS, maka dapat disimpulkan bahwa media KIT praktikum kimia untuk melatih keterampilan proses sains siswa kelas X pada materi metode ilmiah, senyawa kovalen polar dan non polar, serta larutan elektrolit dan non elektrolit telah efektif dan layak untuk digunakan dalam kegiatan pembelajaran kimia.

SIMPULAN DAN SARAN

Simpulan

Berdasarkan hasil penelitian yang telah dilakukan, maka dapat disimpulkan bahwa media KIT praktikum kimia sebagai media pembelajaran untuk melatih KPS siswa SMA kelas X pada materi metode ilmiah, senyawa kovalen polar dan non polar, serta larutan elektrolit dan non elektrolit dapat dinyatakan efektif yang ditinjau dari ketuntasan klasikal sebesar 100% pada ketiga materi tersebut dan peningkatan hasil belajar siswa yang memperoleh kategori “sedang” dan “tinggi” pada ketiga materi tersebut.

Saran

Berdasarkan hasil kesimpulan diatas, saran yang dapat diajukan untuk penelitian selanjutnya adalah perlu dilatihkannya KPS untuk materi yang lainnya dalam pembelajaran kimia, karena dengan melatih KPS terbukti efektif dalam meningkatkan pemahaman dan hasil belajar siswa terhadap materi yang diajarkan.

DAFTAR PUSTAKA

1. Yamtinah, S., Sulistyono S., Haryono, Budi U. & Rahmah R. A. W. 2016. Keterampilan Proses Sains (KPS) siswa SMA Kelas XI pada Materi Hidrolisis Garam. [Prosiding]. Seminar Nasional Kimia dan Pendidikan Kimia VIII. Universitas Sebelas Maret.
2. Watoni, A. H., Kurniawati, D., Juniastru, M. 2016. *Kimia untuk Siswa SMA Kelas X Peminatan*. Bandung: Yrama Widya.
3. Zidny, R., Dirayati Y., Intan A. & Nur I. E. 2017. Uji Kelayakan KIT Praktikum Pengujian Kepolaran Senyawa dari Material Sederhana. *Jurnal Riset Pendidikan Kimia*, 7(1): 52-58.
4. Azizah, U., Mitarlis, Nuniek, H., Sari, E. C., Siti T., Bertha Y., & Amaria. 2017. *Kimia Dasar I*. Surabaya: UNESA University Press.
5. Buanarinda, T. P. & Rusly, H. 2014. Meningkatkan Keterampilan Proses Sains Melalui Model Pembelajaran Guided Inquiry pada Pembelajaran Konsep Asam Basa Kelas XI SMA Negeri Ploso Jombang. *UNESA Journal of Chemical Education*. 3 (3): 8-12.
6. Akmalia, N., Silaban, R., & Mahmud. 2018. The Influence of Innovation Chemistry Practicum Guide and KIT Integrated Guided Inquiry Model for on Students Skills for Class XI Second Semester Senior High School. *Advances in Social Science, Education and Humanities Research*. 200 (3): 61-66.
7. Rusdianawati, D. & Sukarmin. 2017. Pengembangan KIT Praktikum sebagai Media Pembelajaran untuk Melatihkan Keterampilan Proses Sains Berbasis Inkuiri pada Materi kesetimbangan Kimia Kelas XI. *UNESA Journal of Chemistry Education*. 6 (2): 308-314.
8. Ibrahim, M. & Wahyusukartiningih. 2014. *Model Pembelajaran Inovatif Melalui Pemaknaan*. Surabaya: UNESA University Press.
9. Sugiyono. 2015. *Metode Penelitian Pendidikan: Pendekatan Kuantitatif, Kualitatif, dan R&D*. Bandung: Alfabeta.
10. Hake, R. R. 1998. Interactive-engagement Versus Traditional Methods: A Six-Thousand-Student Survey of Mechanics Test Data for Introductory Physics Course. *American Journal of Physics*. 66 (64): 64-74.
11. Kheng, Y. T. 2008. *Science Process Skills From 3*. Selangor Darul Ehsan: Pearson Malaysia Sdn. Bhd.
12. Departemen Pendidikan dan Kebudayaan. 2017. Panduan Penilaian oleh Pendidik dan Satuan Pendidikan.