

**LAMPIRAN 1. LEMBAR INSTRUMEN WAWANCARA UNTUK GURU KIMIA, DAN GURU KEPERAWATAN
TENTANG RELEVANSI MATERI KIMIA TERHADAP MATERI KEPERAWATAN**

Pertanyaan	Jawaban
<p>1. Bagaimana pendapat Anda tentang relevansi (kesesuaian) materi kimia berikut ini dengan materi-materi keperawatan?</p> <p>a. Materi dan Perubahannya (wujud materi dan perubahannya</p> <ul style="list-style-type: none"> • Pengelompokan materi berdasarkan wujudnya • Pengelompokan materi berdasarkan susunannya • Sifat materi (kimia dan fisis) • Perubahan materi (perubahan fisis dan kimia) <p>b. Unsur, senyawa, dan campuran</p> <ul style="list-style-type: none"> • Unsur (nama unsur, lambang unsur, unsur di alam) • Senyawa • Campuran • Perbedaan unsur, senyawa dan campuran • Teknik pemisahan campuran <p>c. Persamaan reaksi</p> <ul style="list-style-type: none"> • Penyetaraan persamaan reaksi 	

Ifah Silfianah, 2015

PENGEMBANGAN BAHAN AJAR KIMIA UNTUK SISWA SMK BIDANG KEAHLIAN KESEHATAN PROGRAM KEAHLIAN KEPERAWATAN MELALUI FOUR STEPS TEACHING MATERIAL DEVELOPMENT

Universitas Pendidikan Indonesia | repository.upi.edu | perpustakaan.upi.edu

Pertanyaan	Jawaban
<p>d. Teori atom dan konfigurasi elektron</p> <ul style="list-style-type: none"> • Atom dan lambang atom • Perkembangan teori atom (Dalton, Thomson, Rutherford, Bohr, dan mekanika kuantum) • Konfigurasi elektron • Tabel periodik <p>e. Ikatan Kimia</p> <ul style="list-style-type: none"> • Ikatan ion • Ikatan kovalen • Kepolaran molekul <p>f. Tata Nama Senyawa Sederhana</p> <ul style="list-style-type: none"> • Penamaan senyawa biner • Penamaan senyawa ion, • Penamaan senyawa terner <p>g. Hukum Dasar Kimia</p> <ul style="list-style-type: none"> • Hukum kekekalan massa • Hukum perbandingan tetap 	

Pertanyaan	Jawaban
<ul style="list-style-type: none"> • Hukum perbandingan berganda • Hukum perbandingan volume <p>h. Konsep Mol</p> <ul style="list-style-type: none"> • <i>Atomic Relative Mass</i> (A_r) • <i>Molecule Relative Mass</i> (M_r) • Mol • Hubungan persamaan reaksi dengan mol zat • Hubungan mol dengan massa dan volume <p>i. Reaksi Kimia</p> <ul style="list-style-type: none"> • Reaksi pembentukan (reaksi pengabungan) • Reaksi penguraian • Reaksi pengendapan • Reaksi pertukaran tunggal (pendesakan) • Reaksi metatesis (reaksi pertukaran ganda) • Reaksi netralisasi • Reaksi pembakaran, • Reaksi oksidasi dan reduksi 	

Pertanyaan	Jawaban
<ul style="list-style-type: none"> • Reaksi kesetimbangan <p>j. Elektrokimia</p> <ul style="list-style-type: none"> • Sel volta (sel primer, sel skunder) • Sel elektrolisis • Hukum Faraday • Korosi dan pencegahannya • Penyepuhan logam <p>k. Larutan</p> <ul style="list-style-type: none"> • Macam-macam larutan • Konsentrasi Larutan • Larutan elektrolit dan non elektrolit <p>l. Asam Basa</p> <ul style="list-style-type: none"> • Teori asam basa • Ciri-ciri asam basa • Derajat kekuatan asam basa • pH asam basa • Indikator asam basa 	

Pertanyaan	Jawaban
<ul style="list-style-type: none"> • Larutan penyangga <p>m. Keseimbangan Kimia</p> <ul style="list-style-type: none"> • Keseimbangan dinamis • Prinsip keseimbangan • Tetap keseimbangan • Faktor-faktor penyebab pergeseran keseimbangan • Reaksi keseimbangan di industri kimia <p>n. Laju Reaksi</p> <ul style="list-style-type: none"> • Laju reaksi • Faktor-faktor yang mempengaruhi kecepatan reaksi (pengaruh suhu pada metabolisme tubuh) • Hukum-Hukum laju reaksi • Orde reaksi • Aplikasi laju reaksi (peranan luas permukaan dan katalis heterogen) <p>o. Termokimia</p> <ul style="list-style-type: none"> • Reaksi eksoterm 	

Pertanyaan	Jawaban
<ul style="list-style-type: none"> • Reaksi endoterm • Entalpi reaksi dan perubahannya • Hukum Hess <p>p. Sifat koligatif larutan non elektrolit dan elektrolit</p> <ul style="list-style-type: none"> • Penurunan tekanan uap • Kenaikan titik didih • Penurunan titik beku • Tekanan osmotik • Aplikasi sifat koligatif (penjernihan air dengan osmosis balik, cairan infus) <p>q. Sistem Koloid</p> <ul style="list-style-type: none"> • Macam-macam koloid • Pembuatan koloid • Sifat-sifat koloid • Aplikasi koloid (pembersihan darah dengan dialisis) <p>r. Hidrokarbon dan turunannya</p> <ul style="list-style-type: none"> • Kekhasan atom karbon 	

Pertanyaan	Jawaban
<ul style="list-style-type: none"> • Tatanama senyawa hidrokarbon • Isomer • Kegunaan senyawa hidrokarbon • Penggolongan senyawa hidrokarbon • alkohol, alkanon, aldehid, eter, asam karboksilat, ester <p>s. Makromolekul (polimer)</p> <ul style="list-style-type: none"> • Monomer • Polimerisasi • Klasifikasi polimer • Tatanama polimer • Sifat-sifat polimer <p>t. Biomolekul</p> <ul style="list-style-type: none"> • Karbohidrat • Lemak • Protein <p>u. Pemisahan Kimia dan Analisis Kuantitatif (pemisahan zat dari campuran dan mengukur kadar suatu zat)</p>	

Pertanyaan	Jawaban
<ul style="list-style-type: none"> • Pemisahan (pengayakan, filtrasi, sentrifugasi, kristalisasi, dan destilasi) • Gravimetri • Volumetri 	
<p>2. Selain materi kimia yang disebutkan di atas, adakah materi kimia lain yang relevan (sesuai) dan dibutuhkan untuk memahami materi-materi di program keahlian keperawatan? Jika ada, apa dan bagaimana relevansinya terhadap materi keperawatan? Misalnya kimia nuklir</p>	
<p>3. Dari materi kimia yang diajarkan, adakah materi kimia yang tidak relevan (sesuai) dengan materi-materi di program keahlian keperawatan? Jika ada, materi kimia apa? Sebutkan!</p>	

Bandung, Februari 2015

(.....)