


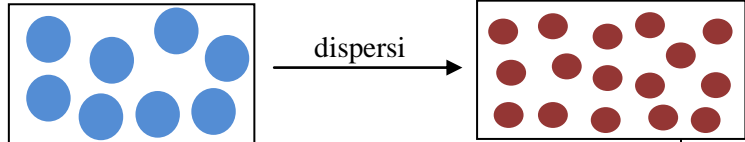
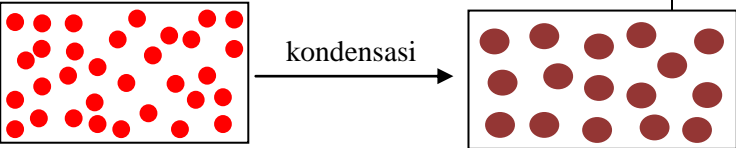


KISI-KISI SOAL POSTES 1

Nama Sekolah : SMA Negeri 1 Natar
Mata Pelajaran : Kimia
Kelas / Semester : XI IPA / Genap
Standar Kompetensi : 5. Menjelaskan sistem dan sifat koloid serta penerapannya dalam kehidupan sehari-hari.

Kompetensi Dasar	Sub Materi	Indikator Kognitif		Keterampilan Berpikir Kritis	Soal Postes																																								
		Produk	Proses																																										
5.1 Mengelompokkan sifat-sifat koloid dan penerapannya dalam kehidupan sehari-hari.	Sistem koloid	1. Mengklasifikasi campuran ke dalam larutan, suspensi, dan koloid berdasarkan data hasil percobaan.	1. Memprediksi contoh campuran berdasarkan perubahan yang terjadi. 2. Mengkomunikasikan data hasil percobaan. 3. Menggolongkan larutan, suspensi dan koloid. 4. Menyimpulkan definisi koloid.	<ul style="list-style-type: none">• Mengemukakan kesimpulan berdasarkan fakta• Menjawab pertanyaan apa yang menjadi contoh	<div>1. Seorang siswa melakukan percobaan terhadap campuran beberapa zat yang ia temukan di rumahnya. Dari percobaan tersebut diperoleh data sebagai berikut :</div> <table><tr><td>Campuran air dengan</td><td>Larut/ tidak larut</td><td>Mengendap/ tidak mengendap</td><td>Bening / Keruh</td><td>Disaring dengan residu/ (ya/tidak)</td></tr><tr><td>Sabun</td><td>Larut</td><td>Tidak mengendap</td><td>Keruh</td><td>Tidak</td></tr><tr><td>Garam</td><td>Larut</td><td>Tidak mengendap</td><td>Bening</td><td>Tidak</td></tr><tr><td>Terigu</td><td>Tidak larut</td><td>Mengendap</td><td>Keruh</td><td>Ya</td></tr><tr><td>Gula</td><td>Larut</td><td>Tidak mengendap</td><td>Bening</td><td>Tidak</td></tr><tr><td>Pasir</td><td>Tidak larut</td><td>Mengendap</td><td>Keruh</td><td>Ya</td></tr><tr><td>Susu</td><td>Larut</td><td>Tidak mengendap</td><td>Keruh</td><td>Tidak</td></tr><tr><td>Santan</td><td>Larut</td><td>Tidak mengendap</td><td>Keruh</td><td>Tidak</td></tr></table> <div>Berdasarkan tabel di atas jawablah pertanyaan berikut : a. Simpulkan! b. Berikan contoh lain yang termasuk koloid?</div>	Campuran air dengan	Larut/ tidak larut	Mengendap/ tidak mengendap	Bening / Keruh	Disaring dengan residu/ (ya/tidak)	Sabun	Larut	Tidak mengendap	Keruh	Tidak	Garam	Larut	Tidak mengendap	Bening	Tidak	Terigu	Tidak larut	Mengendap	Keruh	Ya	Gula	Larut	Tidak mengendap	Bening	Tidak	Pasir	Tidak larut	Mengendap	Keruh	Ya	Susu	Larut	Tidak mengendap	Keruh	Tidak	Santan	Larut	Tidak mengendap	Keruh	Tidak
	Campuran air dengan	Larut/ tidak larut	Mengendap/ tidak mengendap	Bening / Keruh	Disaring dengan residu/ (ya/tidak)																																								
Sabun	Larut	Tidak mengendap	Keruh	Tidak																																									
Garam	Larut	Tidak mengendap	Bening	Tidak																																									
Terigu	Tidak larut	Mengendap	Keruh	Ya																																									
Gula	Larut	Tidak mengendap	Bening	Tidak																																									
Pasir	Tidak larut	Mengendap	Keruh	Ya																																									
Susu	Larut	Tidak mengendap	Keruh	Tidak																																									
Santan	Larut	Tidak mengendap	Keruh	Tidak																																									
	Jenis-jenis koloid	1. Mengelompokkan beberapa	1. Mengamati beberapa contoh	<ul style="list-style-type: none">• Menjawab pertanyaan apa yang	2. Perhatikan gambar di bawah!																																								

Kompetensi Dasar	Sub Materi	Indikator Kognitif		Keterampilan Berpikir Kritis	Soal Postes
		Produk	Proses		
		zat ke dalam jenis koloid. 2. Menyebutkan contoh-contoh koloid (dalam kehidupan sehari-hari) berdasarkan fase terdispersi dan medium pendispersinya.	koloid yang ada dalam kehidupan sehari-hari. 2. Mendiskusikan beberapa contoh koloid dengan teman sekelompok.	menjadi contoh	<div>    </div> <div> Mentega Mayones Hairspray </div> <p> Gambar tersebut merupakan contoh dari jenis-jenis koloid emulsi. Dimana mentega merupakan jenis emulsi padat, mayones merupakan jenis emulsi cair, dan hairspray adalah jenis emulsi gas. Hal tersebut dapat terjadi karena fase terdispersi dan medium pendispersi dari ketiga jenis koloid tersebut berbeda. Mentega terbentuk dari fase terdispersi cair dan medium pendispersi padat, mayones terbentuk dari fase terdispersi cair dan medium pendispersi cair, sedangkan hairspray terbentuk dari fase terdispersi cair dan medium pendispersi gas. Berdasarkan argumen tersebut, jawablah pertanyaan berikut : </p> <p> a. Berikan contoh lain dari emulsi padat, emulsi cair, dan aerosol cair, masing-masing minimal 2 contoh ! </p>
5.2 Membuat berbagai sistem koloid dengan bahan-bahan yang ada	Pembuatan koloid	1. Menjelaskan proses pembuatan koloid dengan cara kondensasi 2. Menjelaskan proses	1. Melakukan percobaan pembuatan koloid dengan cara kondensasi dan dipersi. 2. Memahami	<ul style="list-style-type: none"> Mengemukakan kesimpulan berdasarkan fakta 	3. Dibawah ini merupakan penggambaran dari metode pembuatan koloid: <div>  </div>

Kompetensi Dasar	Sub Materi	Indikator Kognitif		Keterampilan Berpikir Kritis	Soal Postes
		Produk	Proses		
di sekitarnya.		pembuatan koloid dengan cara dispersi.	tahapan-tahapan dalam proses pembuatan koloid dengan cara kondensasi dan dispersi. 3. Menyimpulkan pembuatan koloid secara kondensasi dan dispersi. 4. Menentukan perbedaan antara pembuatan koloid secara kondensasi dan dispersi		 <p>ket : = partikel koloid</p> <p> = senyawa yang berukuran besar</p> <p> = ion/atom/molekul yang berukuran kecil</p> <p>Apa yang dapat anda simpulkan dari gambar tersebut?</p>