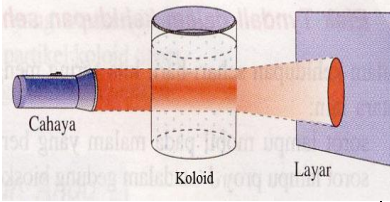
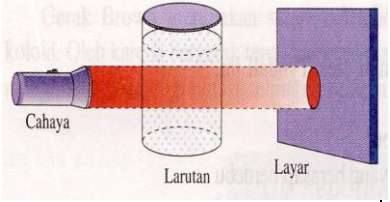
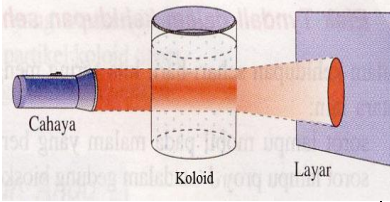
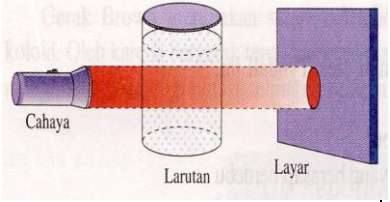
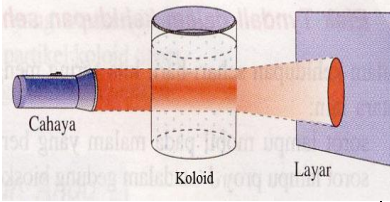
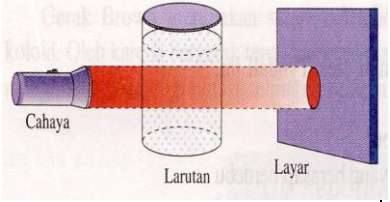





**KISI-KISI SOAL TES TERTULIS (POST TETS)**

Indikator kognitif		Indikator KPS	Penilaian					
Produk	Proses							
Memberikan contoh-contoh koloid yang ada dalam kehidupan sehari-hari.	1. Memprediksikan ciri-ciri campuran (larutan,suspensi dan koloid). 2. Menyimpulkan pengertian koloid berdasarkan ciri-ciri yang telah dipaparkan.	Menyimpulkan	1). Perhatikan gambar berikut !					
			Campuran	Larut/Tidak larut	Stabil/Tidak stabil	Jernih/Keruh	Ada residu/Tidak ada residu	Larutan/Koloid/Suspensi
			Air Gula					
			Air sabun					
			Air Tepung					
Lengkapilah tabel di atas! Jika dilihat dari ciri-ciri di atas, maka dapat disimpulkan definisi dari koloid adalah . . . .								

.Menjelaskan pengertian efek Tyndall, gerak Brown, dialisis, koagulasi, adsorpsi, dan elektroforesis.	Menyimpulkan pengertian efek tyndall berdasarkan gambar yang diberikan	Menyimpulkan	<div data-bbox="1039 306 1420 338">2). Perhatikan data di bawah ini</div> <table border="1" data-bbox="1039 357 1975 971"> <thead> <tr> <th data-bbox="1046 362 1167 459">Sampel</th><th data-bbox="1167 362 1303 459">Setelah Disaring</th><th data-bbox="1303 362 1702 459">Dikenakan Cahaya</th><th data-bbox="1702 362 1975 459">Efek Tyndall</th></tr> </thead> <tbody> <tr> <td data-bbox="1046 459 1167 716">A</td><td data-bbox="1167 459 1303 716">Keruh</td><td data-bbox="1303 459 1702 716">  </td><td data-bbox="1702 459 1975 716">Menghamburkan Cahaya</td></tr> <tr> <td data-bbox="1046 716 1167 971">B</td><td data-bbox="1167 716 1303 971">Bening</td><td data-bbox="1303 716 1702 971">  </td><td data-bbox="1702 716 1975 971">Meneruskan Cahaya</td></tr> </tbody> </table> <div data-bbox="1039 1018 1845 1050">Berdasarkan data di atas, tuliskan apa yang dapat Anda simpulkan ?</div>	Sampel	Setelah Disaring	Dikenakan Cahaya	Efek Tyndall	A	Keruh		Menghamburkan Cahaya	B	Bening		Meneruskan Cahaya
Sampel	Setelah Disaring	Dikenakan Cahaya	Efek Tyndall												
A	Keruh		Menghamburkan Cahaya												
B	Bening		Meneruskan Cahaya												
Mengelompokkan jenis-jenis koloid berdasarkan gambar serta fase terdispersi dan medium pendispersinya	Mengamatai gambar dan mengelompokkannya ke dalam jenis koloid serta mengelompokkannya berdasarkan fase terdispersi dan medium pendispersi	Klasifikasi	<div data-bbox="1039 1070 2134 1206">         3. <i>Mayonnaise</i>, <i>mentega</i> dan <i>obat nyamuk</i> merupakan jenis koloid. Berdasarkan gambar dibawah ini klasifikasikan ketiga contoh koloid tersebut kedalam jenisnya sertakan pula kedalam fasa pendispersi dan medium pendispersinya!       </div> <div data-bbox="1070 1230 1258 1339">  </div> <div data-bbox="1254 1310 1429 1342">(Mayonnaise)</div> <div data-bbox="1433 1227 1529 1339">  </div> <div data-bbox="1534 1310 1731 1342">(Obat Nyamuk)</div> <div data-bbox="1733 1230 1899 1339">  </div> <div data-bbox="1890 1310 2024 1342">(Mentega)</div>												

Menyimpulkan suatu contoh campuran (koloid) berdasarkan ciri-ciri yang diberikan.	Mengamati ciri-ciri suatu sampel dan menyimpulkan dengan mengidentifikasi ciri-cirinya.	Menyimpulkan	4. Seorang siswa melakukan pengamatan terhadap suatu sampel X. Didapatkan ciri-ciri dari sampel X sebagai berikut : 1) Warna campuran keruh 2) Stabil 3) Menghamburkan cahaya Berdasarkan ciri-ciri di atas, sampel tersebut adalah .....
Mengelompokkan jenis-jenis koloid berdasarkan fase terdispersi dan medium pendispersinya	Mengelompokkan beberapa jenis-jenis koloid yang telag diberikan secara acak berdasarkan fasa terdispersi dan medium pendispersinya	Klasifikasi	5. a. aerosol padat      b. emulsi cair      c. padat      d. gelas berwarna e. cair      f. santan      g. gas      h. debu      i. sol padat Kelompokkanlah jenis-jenis koloid berdasarkan fase terdispersi dan medium pendispersi, serta contohnya dari point-point di atas !
Mendefinisikan koloid liofil dan koloid liofob serta perbedaan sifat keduanya dengan contoh yang ada di lingkungan.	Membuat tabel yang menyatakan perbedaan koloid liofil dan koloid liofob.	Klasifikasi	6. Koloid liofil (senang cairan) adalah koloid yang dapat mengikat medium pendispersinya dan memiliki sifat <i>reversible</i> (dapat balik), contohnya agar-agar. Sedangkan koloid liofob (tidak senang cairan) adalah koloid yang tidak dapat mengikat medium pendispersinya dan memiliki sifat <i>irreversible</i> (tidak dapat balik), contohnya lemak sapi. Berdasarkan uraian singkat diatas, buatlah tabel perbedaan antara koloid liofil dan liofob!

