



LKPD

(LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK)

KONSENTRASI SEBAGAI FAKTOR YANG MEMPENGARUHI KESETIMBANGAN

NAMA :

KELAS :

ABSEN :



Disusun Oleh : Faiz Rizky Nur Awwaludin



SMA/MA
SEMESTER
GANJIL





PETUNJUK UMUM

Lembar kerja peserta didik ini digunakan untuk melatih keterampilan proses sains peserta didik pada materi kesetimbangan kimia dengan menggunakan model pembelajaran inkuiri terbimbing, yang didalam proses belajar mengajarnya, Peserta didik memecahkan masalah dan konsep utamanya berhubungan dengan pengetahuanm peserta didik untuk membentuk pengetahuan yang baru. (Kulthau dan Todd, 2007). Sintaks pembelajaran model pembelajaran inkuiri terbimbing (*guided inquiry*) yaitu:

1. Menyajikan pertanyaan atau masalah : peserta didik mengidentifikasi rumusan masalah
2. Membuat hipotesis : peserta didik membuat hipotesis.
3. Melakukan percobaan untuk memperoleh data : peserta didik mendapatkan data melalui percobaan
4. Mengumpulkan dan menganalisis data : peserta didik menyampaikan hasil pengolahan data yang diperoleh
5. Membuat kesimpulan : peserta didik membuat kesimpulan berdasarkan data yang diperoleh

Keterampilan proses sains, merupakan keterampilan proses melibatkan keterampilan-keterampilan kognitif atau intelektual, manual, dan sosial. (Kheng, Y.T., 2008) Keterampilan proses sains yang dilatihkan dalam E-Lkpd ini yaitu:

1. Observasi : Melakukan pengamatan terhadap objek atau fenomena yang diamati secara teliti dan sistematis.
2. Merumuskan masalah : Merumuskan permasalahan terhadap fenomena yang telah diamati.
3. Merumuskan hipotesis : merumuskan dugaan awal terhadap permasalahan
4. Menafsirkan : menganalisis data yang telah diperoleh dalam percobaan yang telah dilakukan
5. Menyimpulkan : Mengambil kesimpulan berdasarkan data yang telah diperoleh..





PETA KONSEP





PETUNJUK E-LKPD

1. Lihatlah Petunjuk yang telah disediakan dalam e-LKPD ini
2. Gunakan literatur atau sumber belajar lainnya yang berkaitan dengan materi
3. Jawablah semua pertanyaan yang telah disediakan pada e-LKPD secara singkat, jelas, dan tepat
4. Untuk mengirim jawaban, silahkan klik "**FINISH, email my answer to my teacher**"

PETUNJUK PENGIRIMAN

1. Klik *finish*
2. Klik *email my answer to my teacher*
3. Masukkan nama kelompok, contoh "Kelompok 1"
4. Isilah kolom *group/level* dengan "Kelas XI"
5. Isilah kolom *school subject* dengan "Kimia"
6. Isilah kolom *enter your teacher's email* dengan "faiz.rizky63@gmail.com"
7. Klik *send*

CAPAIAN

Peserta didik mampu menjelaskan asas Le Chatelier pada sistem kesetimbangan, menganalisis faktor-faktor yang mempengaruhi pergeseran arah kesetimbangan, menganalisis penerapan kesetimbangan kimia di industri pembuatan amoniak dan asam sulfat, merancang percobaan faktor-faktor yang mempengaruhi pergeseran kesetimbangan, melakukan pergeseran arah kesetimbangan, menyimpulkan hasil percobaan faktor-faktor yang mempengaruhi pergeseran arah kesetimbangan dalam bentuk teks narasi.

ALUR TUJUAN

1. Menerapkan faktor-faktor yang menggeser arah kesetimbangan untuk mendapatkan hasil optimal dalam industri (proses pembuatan amoniak dan asam sulfat)
2. Merancang percobaan faktor-faktor yang mempengaruhi pergeseran arah kesetimbangan
3. Melakukan percobaan faktor-faktor yang mempengaruhi pergeseran arah kesetimbangan
4. Menyimpulkan serta menyajikan hasil percobaan faktor-faktor yang mempengaruhi pergeseran arah kesetimbangan



Fase I : Orientasi

FENOMENA

KPS : Observasi

Amatilah Video Percobaan pengaruh konsentrasi terhadap pergeseran kesetimbangan di bawah ini !!!



Sumber : <https://www.youtube.com/watch?v=5q8PLxfUpUo>

Klik untuk mengakses video





Fase II : Merumuskan hipotesis

RUMUSAN MASALAH

KPS : Merumuskan Masalah

Berdasarkan permasalahan diatas, buatlah rumusan masalah yang sesuai!

Carilah informasi melalui berbagai sumber seperti buku, internet, atau diskusi dengan teman. buatlah hipotesis yang sesuai dengan rumusan masalah yang telah kalian buat !

HIPOTESIS

KPS : Merumuskan Hipotesis

SELANJUTNYA KALIAN DAPAT MELAKUKAN PERCOBAAN MENGGUNAKAN VIRTUAL LAB YANG TELAH DISEDIKAN UNTUK MENGETAHUI PERUBAHAN MAKROSKOPIS DAN MIKROSKOPIS PENGARUH KONSENTRASI TERHADAP KESETIMBANGAN KIMIA





Fase III : Membimbing Penyelidikan

PERCOBAAN

A. Judul Percobaan

Cobalt Chloride dan Prinsip Le Chatelier

B. Tujuan Percobaan

Untuk memahami prinsip Le Chatelier melalui pengamatan pengaruh gangguan yang diinduksikan pada distribusi kesetimbangan berbagai kobalt (II) klorida

C. Alat dan Bahan

a) Alat

Erlenmayer	250 ml	1 buah
------------	--------	--------

b) Bahan

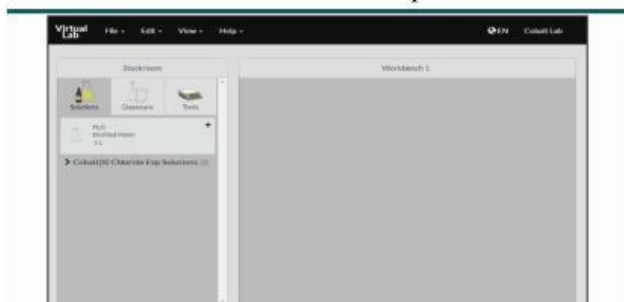
CoCl_2 1M	25 ml
HCl 12M	25 ml
AgNO_3 6M	25 ml

D. Prosedur Percobaan

- 1) Siapkan device/perangkat (laptop) yang mendukung untuk mengakses virtual lab yang akan digunakan
- 2) Klik  untuk mengakses website virtual lab
- 3) Klik menu help lalu klik pada bantuan video untuk melihat contoh percobaan menggunakan virtual lab chemcollective

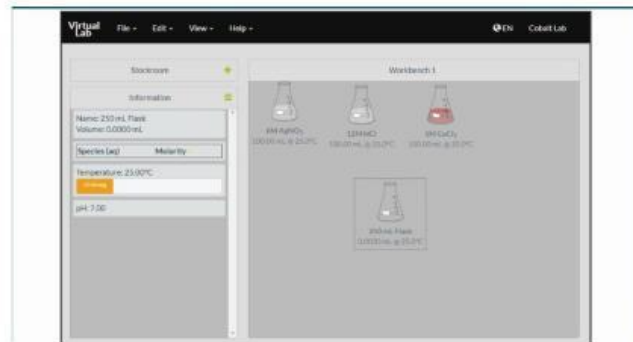


- 4) Klik *workbench 1* untuk melaksanakan praktikum virtual lab

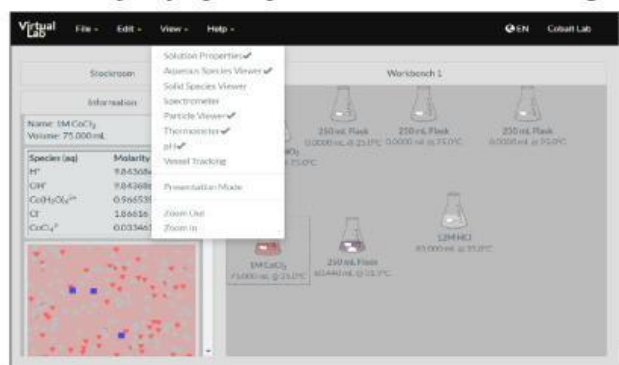




- 5) Siapkan CoCl_2 1M, HCl 12M, AgNO_3 6M, dan erlenmeyer 250 mL pada workbench anda



- 6) Tuangkan CoCl_2 kedalam erlenmeyer sebanyak 25 mL
- 7) Tambahkan larutan HCl ke dalam 25 ml larutan CoCl_2 dengan volume bertahap mulai dari 1-15 ml hingga warna larutan berubah (menandakan adanya pergeseran kesetimbangan)
- 8) Tambahkan AgNO_3 kedalam campuran CoCl_2 dan HCl dengan volume bertahap mulai dari 1-15 ml untuk mengganggu kesetimbangan yang terjadi
- 9) Ubahlah suhu menjadi pada larutan campuran 25°C (*Suhu konstan*) dan lihatlah perubahan yang terjadi
- 10) Klik View selanjutnya pilih particle viewer untuk mengetahui pergerakan partikel



- 11) Catatlah semua hasil percobaan





Fase V : Mengembangkan & Menyajikan Hasil Kerja

KPS : Menafsirkan

DATA PENGAMATAN

Lengkapilah tabel hasil pengamatan dibawah ini sesuai dengan hasil percobaan yang anda lakukan

1. Alat dan bahan apa saja yang akan digunakan untuk melakukan percobaan?

Alat	Jumlah

Bahan	Jumlah

2. Tentukan Variabel-Variabel yang terdapat pada percobaan!

Jenis Variabel	
Variabel Bebas	
Variabel Kontrol	
Variabel Terikat	

3. Tulislah hasil pengamatan Anda !

Perlakuan	Kadar Perlakuan	Perubahan warna yang terjadi

CLICK TO NEXT PAGE

