



LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK



ANGGOTA KELOMPOK:

- 1.....
- 2.....
- 3.....
- 4.....
- 5.....
- 6.....

2023

PENURUNAN TEKANAN UAP LARUTAN

ORIENTASI PADA MASALAH

Pernahkah kalian berenang di Kolam Apung Jaya Indah Ancol?

Kira-kira apa yang terjadi dengan Kolam Apung Jaya Indah Ancol, mengapa ketika kita berenang di dalamnya tubuh kita mengapung sedangkan ketika kita berenang di laut atau kolam renang lain tubuh kita tenggelam?

Apa yang terjadi? Apa yang menyebabkan perbedaan tersebut?



”

MENGORGANISASI UNTUK BELAJAR

1. Tuliskan rumusan masalah berdasarkan fenomena di atas!

PENURUNAN TEKANAN UAP LARUTAN

2. Silakan klik materi di bawah ini untuk menambah pengetahuan Anda!

Bahan Ajar Cetak



PPT



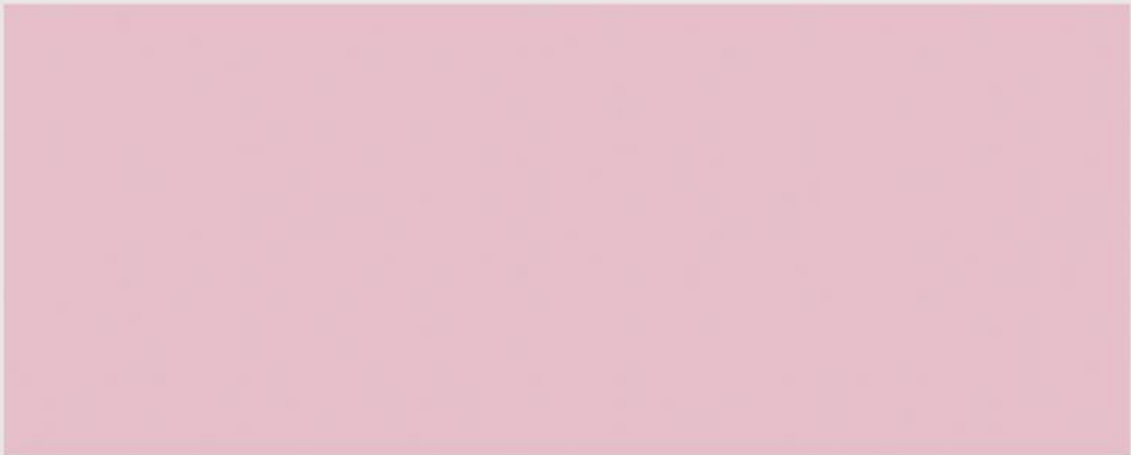
PENURUNAN TEKANAN UAP LARUTAN

2. Silakan klik materi di bawah ini untuk menambah pengetahuan Anda!

Video



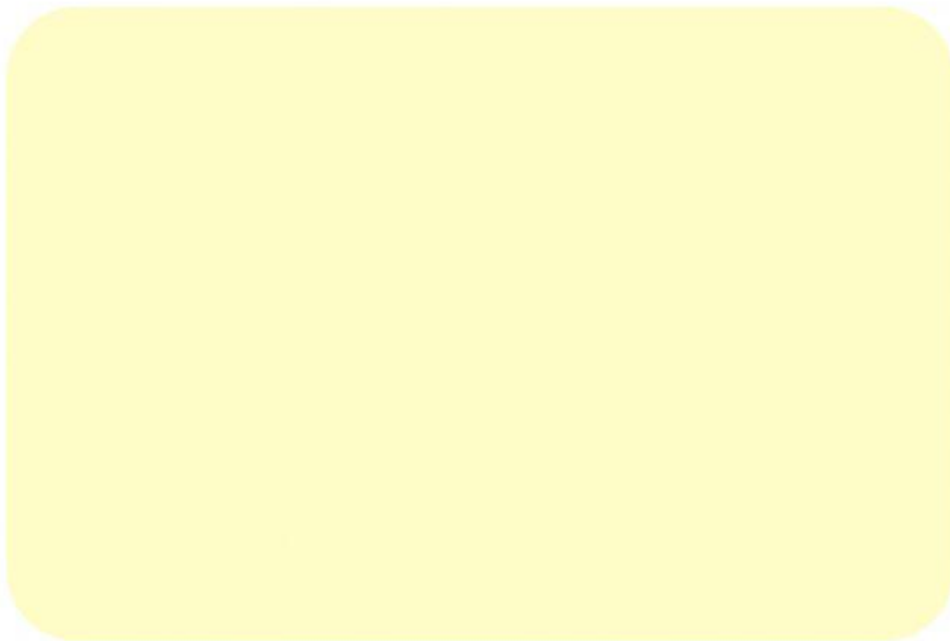
3. Berilah jawaban sementara dari rumusan masalah yang Anda susun dengan membaca literasi di atas!



PENURUNAN TEKANAN UAP LARUTAN

MEMBIMBING PENYELIDIKAN

Simaklah video percobaan penurunan tekanan uap pada video youtube berikut ini!



”

Urutkan senyawa-senyawa pada video percobaan di atas berdasarkan tekanan uap yang paling besar!



PENURUNAN TEKANAN UAP LARUTAN

”

Analisis

Pertanyaan

1. Berdasarkan data hasil pengamatan, uraikan pendapat kalian mengenai penurunan tekanan uap larutan dan pengaruh konsentrasi zat terlarut terhadap tekanan uap larutan?

Jawab:

SIFAT KOLIGATIF LARUTAN

PENURUNAN TEKANAN UAP LARUTAN

2. Sebutkan faktor apa saja yang mempengaruhi penurunan tekanan uap larutan? Jelaskan!

jenis zat

jumlah molekul pelarut

volume

harga Kb

jumlah molekul zat terlarut

suhu

3. Buatlah garis pada jawaban yang benar!

tekanan uap jenuh larutan

P_0

tekanan uap jenuh pelarut murni

X

Fraksi mol zat pelarut

P

PENURUNAN TEKANAN UAP LARUTAN

4. Tekanan uap air pada suhu ruangan adalah 23,79 mmHg. Jika pada suhu yang sama kedalam 1000 mL air ditambahkan urea ($M_r = 60 \text{ gr/mol}$) tekanan uap larutan menjadi 22,67 mmHg, Hitunglah penurunan tekanan uap larutan tersebut!

Jawab:

5. Hitunglah tekanan uap larutan 3 mol glukosa dalam 50 mol air pada suhu 100 derajat celcius jika tekanan uap air murni pada suhu yang sama adalah 30,31 mmHg!

Jawab:

PENURUNAN TEKANAN UAP LARUTAN

MENYAJIKAN HASIL KARYA

Setelah menjawab pertanyaan, periksalah jawaban kelompok Anda! Bandingkan jawaban kelompok anda dengan teori yang ada. Kemudian presentasikanlah jawaban tersebut secara berkelompok di depan kelas!

MENGANALISIS DAN MENGEVALUASI

Jika saat presentasi terdapat kelompok lain yang menanggapi, tuliskan tanggapannya di bawah kolom jawaban. Kemudian buatlah kesimpulan dari hasil pemecahan kelompok Anda!

Jawab:
