



LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

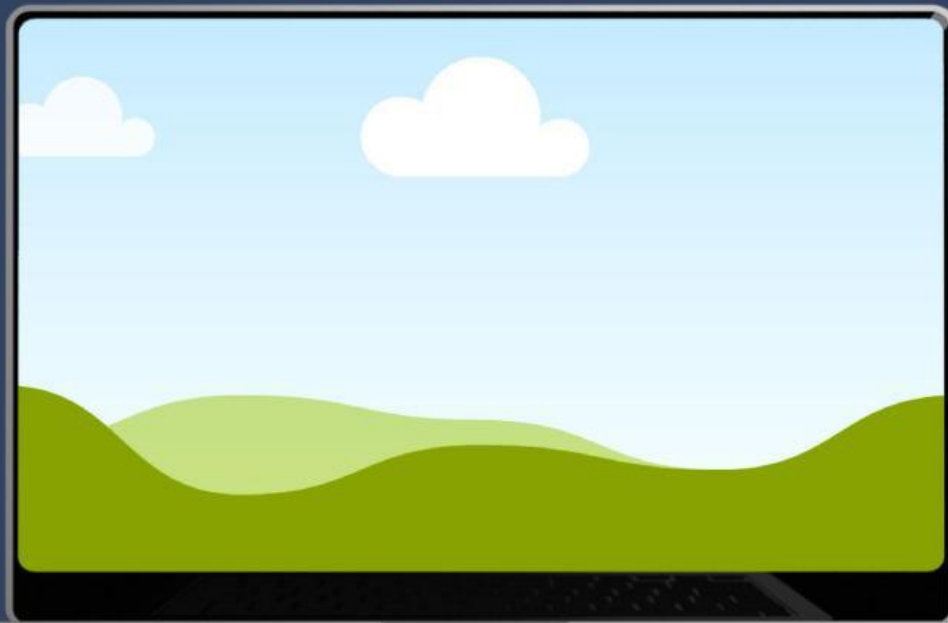
PENURUNAN TEKANAN UAP LARUTAN

A.
B. C.

KELAS : _____

NAMA : _____

PERHATIKAN VIDEO
DIBAWAH INI !!!



JAWABLAH PERTANYAAN DIBAWAH INI !!!

1

Mengapa tekanan uap suatu larutan lebih rendah dibandingkan tekanan uap pelarut murni?

JAWAB:

2

Air Murni, Larutan NaCl, dan Larutan CH_3COOH

Urutkan ketiga larutan diatas berdasarkan besar penurunan tekanan uap yang terjadi.

Jawab :

3

Penurunan tekanan uap jenuh berbanding lurus dengan fraksi mol zat terlarut sehingga semakin besar nilai fraksi mol zat terlarut maka tekanan uap larutan akan semakin rendah. Persamaan matematis menurut Hukum Raoult yang benar adalah...

4

Pernyataan yang benar dibawah ini adalah:

- Penurunan tekanan uap larutan terjadi karena partikel zat terlarut menghalangi pelarut untuk menguap.
- Semakin tinggi konsentrasi zat terlarut, semakin kecil penurunan tekanan uap larutan.

- Penurunan tekanan uap larutan lebih besar jika konsentrasi zat terlarut lebih tinggi.
- Penurunan tekanan uap hanya berlaku untuk larutan dengan pelarut air.

5

Tekanan uap jenuh air pada temperatur 25°C adalah 30 mmHg. Tentukan penurunan tekanan uap jenuh air, jika ke dalam 90 gram air dilarutkan 18 gram glukosa ($\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$) dengan $M_r = 180$! maka penurunan tekanan uap larutan adalah...

- 0,4 mmHg
- 0,5 mmHg
- 0,6 mmHg
- 0,7 mmHg

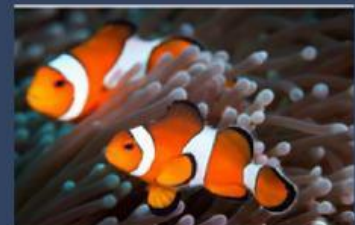
6

Tarik garis antara sifat koligati larutan dengan contoh gambar dibawah ini dengan tepat.

Penurunan Titik Beku

Penurunan Tekanan Uap

Tekanan Osmotik



7

Tuliskan kesimpulan dari video praktikum sifat koligati larutan penurunan tekanan uap diatas.

Kesimpulan :