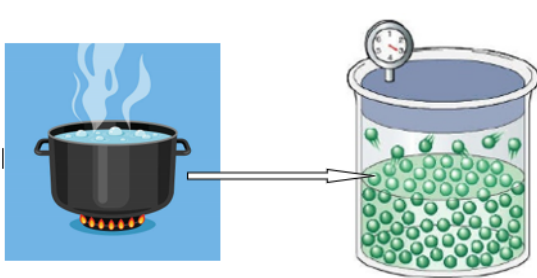
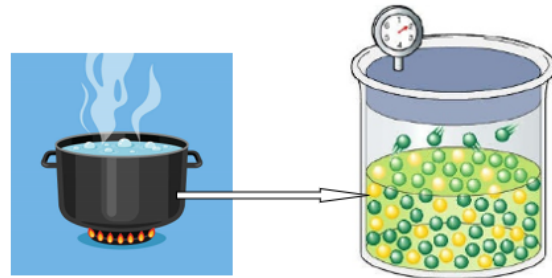


Membangun Konsep Tekanan Uap dan Penurunan Tekanan Uap

Ketika dua buah cairan berupa **air murni** dan **larutan** sama-sama dipanaskan pada **suhu/temperatur** yang sama, apa yang akan terjadi? Coba pikirkan!



Gambar 1. Ilustrasi pemanasan pada cairan air murni



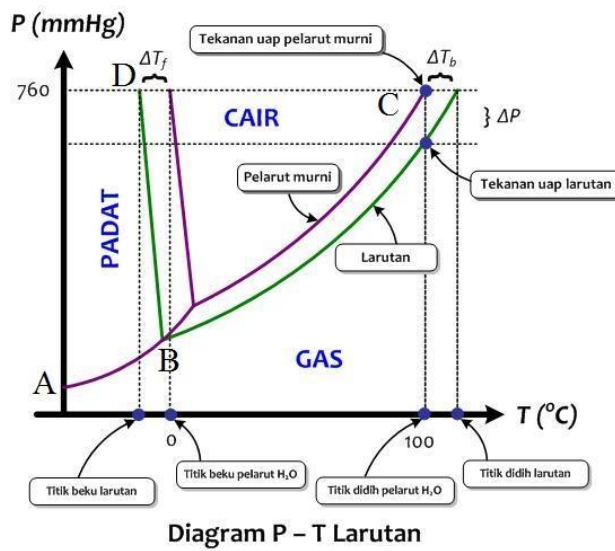
Gambar 2. Ilustrasi pemanasan pada cairan larutan

Coba diskusikan hal-hal berikut!

1. Apa perbedaan komposisi yang terdapat pada cairan pada Gambar 1 dan 2?
2. Perbedaan komposisi tersebut apakah mempengaruhi kekuatan gaya antar molekulnya? Tuliskan argumentasi Anda!
3. Kalau begitu pada temperatur yang sama, apakah terdapat perbedaan jumlah uap yang dihasilkan pada cairan yang dipanaskan pada Gambar 1 dan 2? Mengapa demikian!
4. Merujuk pada argumentasi yang Anda berikan pada Nomor 3, apakah tekanan uap yang dihasilkan pada Gambar 1 dan 2 sama? Mengapa demikian!

5. Kalau begitu, apa sebenarnya tekanan uap itu?

6. Perbedaan tekanan uap kedua cairan pada Gambar 1 dan 2 dapat dipahami melalui diagram fase. Perhatikan diagram fase berikut!



Coba pahami perbedaan tekanan uap antara pelarut (air murni) dan larutan pada suhu 100 °C. Diskusikan!

