

**LEMBAR KERJA
PESERTA DIDIK
SIFAT KOLIGATIF LARUTAN
PENURUNAN TEKANAN UAP**



**SEKOLAH MENENGAH ATAS
KELAS XII**

PERKENALKAN

KELOMPOK :

NAMA ANGGOTA :

1.....

2.....

3.....



LAPORAN SEMENTARA

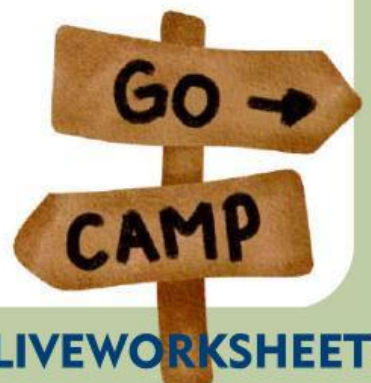
JUDUL PERCOBAAN :

HARI/TANGGAL :

TUJUAN PERCOBAAN :

HASIL PENGAMATAN :

Larutan	Kedudukan	Kedalaman (cm)
Air		
Air + 2 sendok garam		
Air + 4 sendok garam		



LAPORAN RESMI

Buatlah laporan resmi dengan format sebagai berikut :

COVER

JUDUL PERCOBAAN :

HARI/TANGGAL :

TUJUAN PERCOBAAN :

DASAR TEORI :

ALAT :

BAHAN :

CARA KERJA :

HASIL PENGAMATAN :

JAWABAN PERTANYAAN :

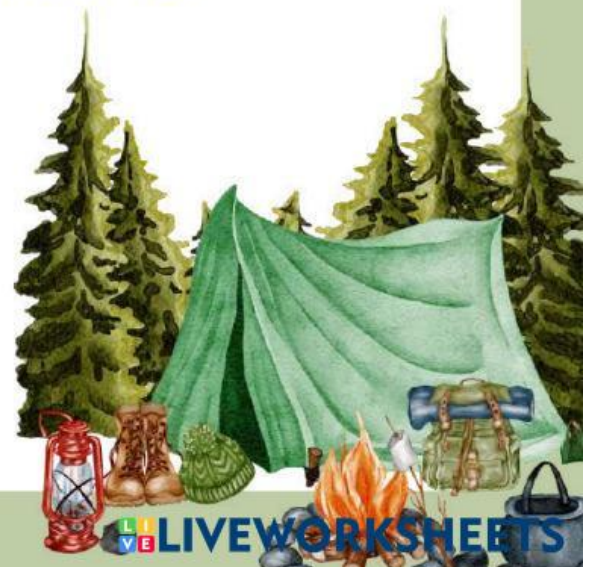
PEMBAHASAN :

KESIMPULAN :

DAFTAR PUSTAKA :

LAMPIRAN :

Kumpulkan dalam bentuk PDF



LATIHAN SOAL

1. Diketahui bahwa tekanan uap air murni sebesar 100 mmHg. Jika fraksi mol NaCl adalah 10%, maka besar penurunan tekanan uap adalah.....
2. Hitunglah penurunan tekanan uap jenuh air, bila 45 gram glukosa ($M_r = 180$) dilarutkan dalam 90 gram air !
3. Tekanan uap air pada 100°C adalah 760 mmHg. Berapa tekanan uap larutan glukosa 10% pada suhu tersebut? ($A_r \text{ C} = 12 ; \text{H} = 1 ; \text{O} = 16$).



**SELAMAT
MENGERJAKAN!!!**

