



e-LKPD

Molaritas

Eksplorasi • Analisis • Kesimpulan

Kimia
Membuat
Dunia
Lebih Jelas

A Prediksi



Benarkah jika jumlah zat terlarut dalam larutan berkurang, sedangkan volume larutan tetap, molaritas akan menurun?

☐

Ya

☐

Tidak



B Eksperimen Virtual



Buka simulasi PhET melalui tombol berikut ini :



Tautan Link Simulasi PhET

.....



Petunjuk:

1. Klik tautan yang tersedia.
2. Jalankan simulasi PhET.
3. Lakukan percobaan sesuai petunjuk pada LKPD.

C Tabel Pengamatan



No.	Jenis Larutan	1 Drink Mix (contoh sukrosa)	2 Cobalt(II) Nitrate	3 Gold(III) Chloride
	Zat terlarut	Sukrosa ($C_{12}H_{22}O_{11}$)	$Co(NO_3)_2$	$AuCl_3$
	n (mol)	0,074	0,0500	0,0300
	V (L)	0,250	0,500	0,300
	M (mol/L)			

D Analisis



Mengapa semakin banyak partikel zat terlarut yang berada dalam setiap liter larutan, semakin tinggi konsentrasinya.



E Kesimpulan



Tuliskan kesimpulan Anda berdasarkan hasil eksperimen yang telah Anda lakukan!

.....

.....

.....