



Lembar Kerja Murid

Penentuan Molaritas



Apa yang Anda Ketahui tentang Molaritas?

Molaritas adalah jumlah mol zat terlarut dalam setiap liter larutan.

$$M = \frac{n}{V}$$



M = molaritas (M)
n = jumlah mol (mol)
V = volume larutan (L)

No.	Senyawa	Mol (mol)	Volume (L)	Molaritas (M)	Hasil Pengamatan
1	Kobalt (II) nitrat	0,265	0,200		
2	Kalium dikromat	0,435	0,507		
3	Temaga sulfat	0,505	0,668		
4	Kobalt (II) nitrat	0,692	0,800		
5	Kalium dikromat Temaga sulfat	0,851	1,000		



Link PhET



Eksplorasi simulasi, pahami konsepnya!



Kesimpulan

