



# 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<br>Temaga sulfat | 0,851     | 1,000      |               |                  |



Link PhET



Eksplorasi simulasi, pahami konsepnya!



Kesimpulan

