

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK (LKPD) MOLARITAS LARUTAN

Nama :

Kelas :

Isilah tabel berikut berdasarkan

hasil simulasi percobaan virtual lab



No	Larutan	Mol zat terlarut (mol)	Volume larutan (Liter)	Molaritas larutan (mol/ L) ; (M)
1	Drink milk	0,5	0,5	1
2	Kobalt (II) nitrat ($\text{Co}(\text{NO}_3)_2$)	0,3	1	
3	Kobalt (II) klorida (CoCl_2)	0,5	0,4	
4	Potasium dikromat ($\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$)	0.5	0,3	
5	Emas (III) klorida (CuCl_3)	0.8	0,5	
6	Potasiumkromat(KcrO_5)	0.9	0.3	
7	Nikel (II) klorida (NiCl_2)	0,7	0.2	
8	Tembaga (II) sulfat (CuSO_4)	1	0,5	
9	Potasium permanganat (KMnO_4)	0,6	0.9	

Lengkapilah!

Hubungan mol zat terlarut. Volume larutan dan Molaritas adalah

M = $\frac{\text{.....}}{\text{.....}}$

Keterangan

M =

n =

V =