

LATIHAN (KEPEKATAN LARUTAN AKUEUS)

1. 6 g pepejal magnesium sulfat, MgSO_4 ditambahkan ke dalam sebuah bikar yang berisi 200 cm^3 air. Hitungkan kepekatan dalam unit gdm^{-3} , bagi larutan yang terhasil.

Jisim zat terlarut = g
Isipadu = dm^3
Kepekatan = gdm^{-3}

2. 0.4 mol zink klorida, ZnCl_2 dilarutkan dalam air untuk menghasilkan 2 dm^3 larutan. Hitungkan kemolaran bagi larutan yang disediakan.

Bilangan mol zat terlarut = mol
Isipadu = dm^3
Kemolaran = mol dm^{-3}

3. Apakah kepekatan asid sulfurik, H_2SO_4 0.5 mol dm^{-3} dalam dalam unit gdm^{-3} ?
[JAR: H:1, S:32, O:16]

Kemolaran = mol dm^{-3}
JMR bagi H_2SO_4 =
Kepekatan = gdm^{-3}

4. Kepekatan larutan natrium klorida, NaCl ialah 1.989 gdm^{-3} .
Hitungkan kemolaran larutan itu dalam unit mol dm^{-3} .
[JAR: Na:23, Cl:35.5]

Kepekatan = gdm^{-3}
JMR bagi NaCl =
Kepekatan = mol dm^{-3}

5. Hitungkan bilangan mol natrium hidroksida, NaOH di dalam 2.5 dm^3 larutan natrium hidroksida, NaOH 0.2 mol dm^{-3} .

Kemolaran = mol dm^{-3}
Isipadu = dm^3
Bilangan mol = mol

6. Diberikan kemolaran 200 cm^3 larutan barium hidroksida, $\text{Ba}(\text{OH})_2$ ialah 0.1 mol dm^{-3} . Berapakah bilangan mol bagi barium hidroksida, $\text{Ba}(\text{OH})_2$.

Kemolaran = mol dm^{-3}
Isipadu = cm^3
Bilangan mol = mol