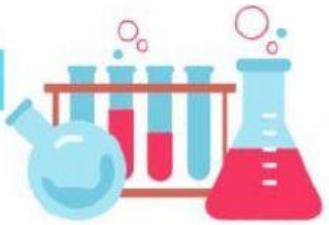




Informasi yang ditemukan melalui video atau sumber literatur lain:

Jawaban yang dianggap benar berdasarkan informasi yang diperoleh:





Mengkomunikasikan

Buatlah kesimpulan berdasarkan informasi yang diperoleh dari kegiatan sebelumnya dan sampaikan hasil kegiatan diskusi di depan teman-teman anda!

Kesimpulan:





Rangkuman

1. Massa 1 mol suatu zat adalah sama dengan massa atom relatif atau massa molekul relatif dari zat tersebut yang dinyatakan dalam gram.
2. Hubungan antara jumlah mol (n) dengan massa zat (m) dapat dinyatakan oleh rumus berikut ini:

$$m = n \times m_m$$

Keterangan:

m = massa (gram)

n = jumlah mol (mol)

m_m = massa molar (Ar atau Mr dalam satuan gram)

3. Volume molar adalah volume dari 1 mol suatu unsur atau senyawa kimia pada suhu (T) dan tekanan (P) tertentu.
4. Hubungan jumlah mol dengan volume gas dinyatakan dalam persamaan berikut ini:

$$V = n \times V_m$$

Keterangan:

V = Volume gas (L)

n = jumlah mol (mol)

V_m = volume molar (mol/liter)

NEXT

