



Informasi yang ditemukan melalui video atau sumber literatur lain:

A large rectangular area with a dashed blue border, intended for students to write information found from videos or other literature sources.

Jawaban yang dianggap benar berdasarkan informasi yang diperoleh:

A large rectangular area with a dashed blue border, intended for students to write the correct answer based on the information obtained.





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 (A_r atau M_r 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

