

4. Jika tersedia 24 gram Mg dan 24 gram C, apakah jumlah partikelnya akan sama? Jelaskan berdasarkan data yang tersedia!

(Petunjuk: hitung dulu mol masing-masing, lalu bandingkan)

Jawaban:

.....
.....

5. Berdasarkan data ketiga unsur di atas, apakah hubungan antara massa molar dengan massa atom relatif (Ar) bersifat konsisten? Jelaskan!

Jawaban:

.....
.....

6. Hitunglah:

a. Berapa gram massa dari 2 mol Karbon (C)?

- Perhitungan:
- Hasil: gram

b. Berapa mol Magnesium (Mg) jika massanya 48,62 gram?

- Perhitungan:
- Hasil: mol

c. Berapa jumlah partikel dalam 0,5 mol Aluminium (Al)?

- Perhitungan:
- Hasil: partikel

7. Membuat Keputusan Berdasarkan Data Seorang laboran memiliki 24 gram Magnesium (Mg) dan 24 gram Aluminium (Al). Ia membutuhkan zat dengan jumlah partikel terbanyak untuk reaksinya.

a. Hitung jumlah partikel masing-masing zat!

- Jumlah partikel Mg =
- Jumlah partikel Al =

b. Zat manakah yang harus ia pilih? Jelaskan alasannya!

Jawaban:

.....
.....