

Mời các bạn cùng tham khảo hướng dẫn giải bài tập SGK Hóa học **Bài 18: Mol** trang 65 lớp 8 được chúng tôi chọn lọc và giới thiệu ngay dưới đây nhằm giúp các em học sinh tiếp thu kiến thức và củng cố bài học của mình trong quá trình học tập môn Hóa học.

Giải bài 1 trang 65 SGK Hoá 8

Em hãy cho biết số nguyên tử hoặc phân tử có trong mỗi lượng chất sau:

- a) 1,5 mol nguyên tử Al.
- b) 0,5 mol phân tử H₂.
- c) 0,25 mol phân tử NaCl.
- d) 0,05 mol phân tử H₂O.

Lời giải:

- a) $1,5 \times 6.1023 = 9.1023$ hay 1,5N (nguyên tử Al).
- b) $0,5 \times 6.1023 = 3.1023$ hay 0,5N (phân tử H₂).
- c) $0,25 \times 6.1023 = 1,5.1023$ hay 0,25N (phân tử NaCl).
- d) $0,05 \times 6.1023 = 0,3.1023$ hay 0,05N (phân tử H₂O).

Giải bài 2 Hoá 8 SGK trang 65

Em hãy tìm khối lượng của:

- a) 1 mol nguyên tử Cl và 1 mol phân tử Cl₂.
- b) 1 mol nguyên tử Cu và 1 mol phân tử CuO.
- c) 1 mol nguyên tử C, 1 mol phân tử CO, 1 mol phân tử CO₂.
- d) 1 mol phân tử NaCl và 1 mol phân tử C₁₂H₂₂O₁₁ (đường).

Lời giải:

- a) MCl = 35,5g ; MCl₂ = 71g.

b) $M_{Cu} = 64g$; $M_{CuO} = (64 + 16)g = 80g$.

c) $M_C = 12g$; $M_{CO} = (12 + 16)g = 28g$, $M_{CO_2} = (12 + 16.2) = 44g$.

d) $M_{NaCl} = (23 + 35,5) = 58,5g$, $M_{C_{12}H_{22}O_{11}} = 12.12 + 1.22 + 16.11 = 342g$.

Giải bài 3 SGK Hoá 8 trang 65

Em hãy tìm thể tích (ở đktc) của :

a) 1 mol phân tử CO_2 ; 2 mol phân tử H_2 ; 1,5 mol phân tử O_2 .

b) 0,25 mol phân tử O_2 và 1,25 mol phân tử N_2 .

Lời giải:

a) $V_{CO_2} = 1.22,4 = 22,4l$.

$V_{H_2} = 2.22,4 = 44,8l$.

$V_{O_2} = 1,5 .22,4 = 33,6l$.

b) $V_{hh} = 22,4.(0,25 + 1,25) = 33,6l$.

Giải bài 4 trang 65 SGK Hoá 8

Em hãy cho biết khối lượng của N phân tử những chất sau:



Lời giải:

$M_{H_2O} = (2.1 + 16) = 18g$.

$M_{HCl} = (1+35,5) = 36,5g$.

$M_{Fe_2O_3} = 2.56 + 16.3 = 160g$.

$M_{C_{12}H_{22}O_{11}} = 12.12 + 22.1 + 16.11 = 342g$.

CLICK NGAY vào **TẢI VỀ** dưới đây để download giải bài tập Hóa học **Bài 18: Mol** trang 65 SGK lớp 8 hay nhất file word, pdf hoàn toàn miễn phí.

