

EVALUASI KONSEP MOL

Nama :

Kelas :

No. Urut :

1. Massa molekul relatif dari garam NaCl (Ar Na= 23, Cl = 35,5) adalah...
 - A. 585 gram/mol
 - B. 58,5 gram/mol
 - C. 5,85 gram/mol
 - D. 0,585 gram/mol
 - E. 0,0585 gram/mol
2. Massa molekul relatif dari senyawa Na_2CO_3 adalah ...
 - A. 106 gr/mol
 - B. 104 gr/mo
 - C. 102 gr/mol
 - D. 100 gr/mol
 - E. 60 gr/mol
3. Diketahui ada logam yang bereaksi di dalam asam yang mengakibatkan munculnya gas hidrogen. Berapa mol gas hidrogen yang diproduksi bila terdapat 86,5 liter gas tersebut bila diukur pada kondisi STP adalah ...
 - A. 8,6 mol
 - B. 4,86 mol
 - C. 3,86 mol
 - D. 0,86 mol
 - E. 0,68 mol
4. Berapa jumlah mol $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ yang memiliki massa 4 gram
 - A. 0,25 mol
 - B. 0,2 mol
 - C. 0,1 mol
 - D. 0,01 mol
 - E. 0,001 mol

5. Jumlah mol dari $1,204 \times 10^{23}$ molekul air adalah ...
- A. 2 mol
 - B. 1,6 mol
 - C. 1 mol
 - D. 0,5 mol
 - E. 0,2 mol
6. Jika pada STP volume dari 4,25 gram gas sebesar 2,8 L, maka massa molekul relatif gas tersebut adalah
- A. 26
 - B. 28
 - C. 30
 - D. 32
 - E. 34
7. Banyaknya atom yang terkandung dalam 9,2 gram natrium ($\text{Na} = 23$) adalah....
- A. $1,2 \times 10^{23}$
 - B. $2,2 \times 10^{23}$
 - C. $2,3 \times 10^{23}$
 - D. $2,4 \times 10^{23}$
 - E. $2,5 \times 10^{23}$
8. 5 mol gas N_2 berada pada suhu 27°C pada tekanan 1,5 atm. Volume gas N_2 tersebut adalah....
- A. 22,40 liter
 - B. 24,80 liter
 - C. 41,00 liter
 - D. 56,20 liter
 - E. 82,00 liter

9. Di ketahui massa atom relatif (Ar) C = 12; O = 16 ; K = 39) , maka massa 2 mol K_2CO_3 adalah....
- A. 138 gram
 - B. 200 gram
 - C. 250 gram
 - D. 276 gram
 - E. 300 gram
10. Hitung berapa mol molekul yang terkandung dalam 6 gram glukosa ($C_6H_{12}O_6$) !Diketahui Ar C=12, O=16, dan H=1.
- A. 0,033 mol
 - B. 0,33 mol
 - C. 3,3 mol
 - D. 33 mol
 - E. 330 mol