



Latihan Soal Konsep Mol
5 Pertanyaan

NAMA : _____

KELAS : _____

TANGGAL : _____

1. Massa dari $1,204 \times 10^{24}$ atom belerang ($A_r S = 32$) adalah...

- | | |
|-------------------------------------|------------------------------------|
| ☐ A 32 gram | ☐ B 64 gram |
| ☐ C 160 gram | ☐ D 16 gram |
| ☐ E 80 gram | |

2. Jumlah molekul dari 1,48 gram Ca(OH)_2 adalah... ($A_r \text{Ca} = 40$, $A_r \text{O} = 16$, $A_r \text{H} = 1$)

- | | |
|---|---|
| ☐ A $1,204 \times 10^{21}$ molekul | ☐ B $3,01 \times 10^{23}$ molekul |
| ☐ C $3,01 \times 10^{22}$ molekul | ☐ D $1,204 \times 10^{22}$ molekul |
| ☐ E $6,02 \times 10^{22}$ molekul | |

3. Jumlah mol senyawa NaCl 106 gram jika diketahui $A_r \text{Na} = 23$ dan $A_r \text{Cl} = 35$ adalah.....

- | | |
|-------------------------------------|-------------------------------------|
| ☐ A 0,5 mol | ☐ B 0,45 mol |
| ☐ C 18 mol | ☐ D 1,8 mol |
| ☐ E 0,18 mol | |

4. Massa dari 0,1 mol $\text{CO(NH}_2)_2$, jika diketahui $A_r \text{C} = 12$, $A_r \text{O} = 16$, dan $A_r \text{N} = 14$ dan $A_r \text{H} = 1$ adalah.....

- | | |
|--------------------------------------|-------------------------------------|
| ☐ A 0,06 gram | ☐ B 0,6 gram |
| ☐ C 600 gram | ☐ D 60 gram |
| ☐ E 6 gram | |

5. Volume larutan H_2SO_4 0,5 mol pada suhu 0°C dan tekanan 1 atm (STP) adalah.....

- | | |
|-----------------------------------|-----------------------------------|
| ☐ A 1,12 L | ☐ B 11,2 L |
| ☐ C 12 L | ☐ D 22,4 L |
| ☐ E 2,24 L | |