

QUIZ KONSEP MOL

Nama ;

Kelas ;

Materi ;

Kerjakan quiz di bawah ini dengan memasangkan soal yang berada di sebelah kiri dengan jawaban di sebelah kanan dengan cara menarik garis

- | | |
|--|-----------------------|
| 1. Massa molekul relatif NaOH (Ar Na=23 , O=16 , H =1) | 4,48 L |
| 2. Massa molekul relatif urea, $\text{CO}(\text{NH}_2)_2$ (Ar. C=12 ,O=16 , N=14 , H=1) | $6,02 \times 10^{22}$ |
| 3. Massa 0,5 mol glukosa, $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$ (Mr=180) | 0,5 mol |
| 4. Jumlah mol dari 5,6 gram Kalium Hidroksida, KOH (Mr=56) | 40 |
| 5. Volume 2 mol gas metana, CH_4 (STP(0°C, 1 atm)) | 90 gram |
| 6. Jumlah mol dari 5,6 L gas propana, C_3H_8 (STP(0°C, 1 atm)) | 44,8 L |
| 7. Jumlah partikel 0,1 mol besi (Fe) | 4,4 Gram |
| 8. Jumlah mol dari $3,01 \times 10^{23}$ molekul Asam Sulfat (H_2SO_4) | 60 |
| 9. Massa dari 2,24 L gas karbon dioksida, CO_2 (Mr=44)(STP(0°C, 1 atm)) | 0,25 mol |
| 10. Volume dari 3,4 gram ammonia, NH_3 (Mr=17) | 0,1 mol |