

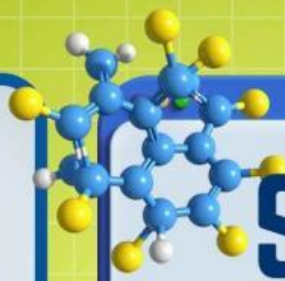
## SOAL NO. 1

# BENAR ATAU SALAH?

Volume molar adalah volume yang ditempati oleh satu mol gas pada kondisi tertentu.

- ☐ BENAR
- ☐ SALAH





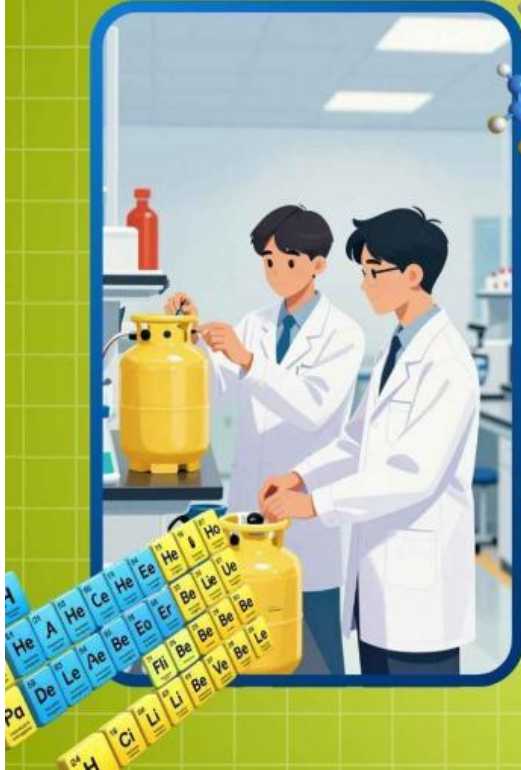
## SOAL NO. 2

Pada STP, volume molar gas ideal umumnya dianggap 22,4 L/mol.

☒ BENAR

☐ SALAH



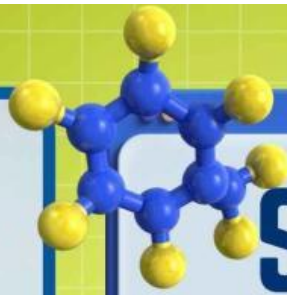


## SOAL NO. 3

Satu mol gas apa pun pada suhu dan tekanan yang sama memiliki volume yang berbeda jika berperilaku ideal.

☐ BENAR

☒ SALAH



## SOAL NO. 4

Volume 2 mol gas ideal pada STP  
adalah 44,8 L.

- ☐ BENAR
- ☐ SALAH



## SOAL NO. 5 BENAR ATAU SALAH?

Volume 0,5 mol gas ideal pada STP  
adalah 11,2 L.

- ☐ BENAR
- ☐ SALAH



## SOAL 6 BENAR ATAU SALAH?

Pada STP, 11,2 L gas ideal setara dengan 1 mol.

☐

BENAR

☐

SALAH



# SOAL 7

Rumus untuk menghitung jumlah mol dari volume gas pada RTP adalah:

$$n = V / 22,4$$

☐ BENAR

☐ SALAH



## SOAL 8 BENAR ATAU SALAH?

Jika jumlah mol gas diperbesar dua kali pada suhu dan tekanan tetap, volumenya juga menjadi dua kali lipat.

✓ BENAR

✗ SALAH



## SOAL NO. 9

Volume molar hanya dapat digunakan untuk gas oksigen.

☐ BENAR

☒ SALAH



## SOAL NO. 10

Pada suhu dan tekanan yang sama, 1 mol  $\text{CO}_2$  dan 1 mol  $\text{N}_2$  memiliki volume yang sama secara ideal.

☐ BENAR

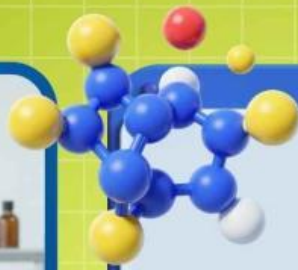
☒ SALAH



# SOAL NO. 11

Gas sebanyak 3 mol pada STP memiliki volume 60,2 L.

- ☐ BENAR
- ☐ SALAH



## SOAL 12

Gas dengan volume 5,6 L pada STP  
berjumlah 0,25 mol.

- ☐ BENAR
- ☐ SALAH



## SOAL NO. 13

Satuan volume molar yang umum digunakan adalah Liter.

- ☐ BENAR
- ☐ SALAH

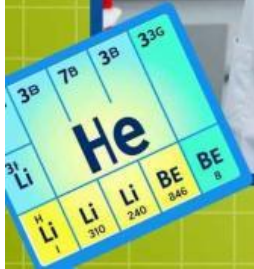


## SOAL 14 BENAR ATAU SALAH?

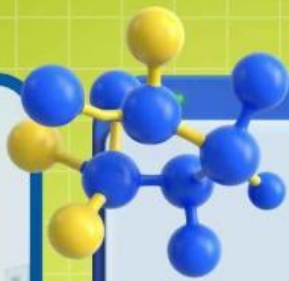
Jika volume gas 22,4 L pada STP,  
jumlah partikelnya adalah  $6,02 \times 10^{23}$   
partikel.

☐ BENAR

☐ SALAH



|    |    |    |    |
|----|----|----|----|
| 3s | 7s | 3s | 3s |
| Li | He | Be | Be |
| H  | Li | Li | Be |
| Li | Li | Li | Be |



## SOAL 15

Perubahan suhu dan tekanan tidak memengaruhi volume gas.

☐ BENAR

☒ SALAH

