

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

HIPOTESIS AVOGADRO

NAMA :

KELAS / NO.ABSEN :

A. TABEL PENGAMATAN

Gas I	Gas II	Volume	Jumlah Molekul Gas I	Jumlah Molekul Gas II
H_2O	H_2O	sama		
H_2O	H_2O	berbeda		
CO_2	CO_2	sama		
CO_2	CO_2	berbeda		
H_2	N_2	sama		
H_2	N_2	berbeda		

B. PERTANYAAN

1.Pada 2 gas yang sama, jika volumenya diatur agar sama.
Bagaimanakah jumlah molekul gasnya?

2.Pada 2 gas yang berbeda, jika volumenya diatur agar sama.
Bagaimanakah jumlah molekul gasnya?

3.Jika 2 gas yang sama dengan volume yang berbeda
bagaimanakah jumlah molekul gasnya?

4.Jika 2 gas yang berbeda dengan volume yang berbeda pula,
bagaimanakah jumlah molekul gasnya?

5.Apa yang dapat disimpulkan?
(jelaskan hubungan antara jumlah molekul dengan volume pada suhu dan tekanan yang sama)