



PEMERINTAH DAERAH DAERAH ISTIMEWA YOGYAKARTA
DINAS PENDIDIKAN, PEMUDA, DAN OLAHRAGA

SMAN 3 YOGYAKARTA

Jalan Laksda Laut Yos Sudarso No 7, Yogyakarta, Kode Pos: 55224, Telpn (0274) 512856,
520512, Faksimili (0274) 556443

Laman: www.sman3-yog.sch.id, Email: info@sman3-yog.sch.id

TUGAS MANDIRI TERSTRUKTUR

TMT 3.6.2/XI

Topik	Teori Kinetik Gas (Bag II)	Nama	
Kelas	XI	Kelas	
Semester	Genap	No Presensi	

Instruksi:

Kejakan soal berikut lengkap dengan cara penyelesaiannya. Kirim lembar jawaban melalui GC Fisika.

Soal

- Sejumlah gas dalam suatu wadah tertutup dipanaskan secara isokhorik (volume tetap) sehingga suhunya naik menjadi 4 kali suhu semula. Energi kinetik rata-rata gas tersebut menjadi
A. $\frac{1}{4}$ kali
B. $\frac{1}{2}$ kali
C. tetap
D. 2 kali semula
E. 4 kali semula
- Besar kecepatan efektif gas oksigen yang bermassa 32 gram/mol pada suhu 127°C adalah v , agar kelajuannya menjadi $2v$, maka suhu gas tersebut harus dinaikkan menjadi
A. 1600°C
B. 1400°C
C. 1327°C
D. 1227°C
E. 1200°C
- Sebuah wadah memiliki volume 1000 liter mengandung 5 mol gas helium pada 47°C . jika helium diberlakukan sepertigas ideal, energi dalam sistem adalah
A. 2×10^4 Joule
B. $2,5 \times 10^4$ Joule
C. $4,2 \times 10^4$ Joule
D. $1,5 \times 10^3$ Joule
E. 4×10^3 Joule
- Lima molekul gas didapat memiliki kelajuan 100 m/s, 200 m/s, 300 m/s, 400 m/s dan 500 m/s. kelajuan efektif gas adalah
A. 390 m/s
B. 360 m/s
C. 330 m/s
D. 320 m/s
E. 300 m/s
- 4 mol gas diatomik memiliki energi dalam 15 kJ, suhu gas tersebut mencapai keseimbangan adalah
A. 180 K
B. 270 K
C. 300 K
D. 800 K
E. 1450 K

