

## PEMERINTAH DAERAH DAERAH ISTIMEWA YOGYAKARTA DINAS PENDIDIKAN, PEMUDA, DAN OLAHRAGA SMAN 3 YOGYAKARTA

Jalan Laksda Laut Yos Sudarso No 7, Yogyakarta, Kode Pos: 55224, Telpon (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 jawban melalui GC Fisika

## Soal

1.	Sejum;ah	gas	dalam	suatu	wadah	tertutup	dipanasa	an seca	ıra isok	horik	(volum	e tetap)
	sehingga :	suhu	nya nai	k men	jadi 4 k	kali suhu	semula.	Energi	kinetik	rata-ra	ta gas	tersebut
	menjadi											

A. ½ kali

B. ½ kali

E. 4 kali semula

C. tetap

2. Besar cecepatan 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.  $1600^{\circ}C$  D.  $1227^{\circ}C$  B.  $1400^{\circ}C$  E.  $1200^{\circ}C$ 

C. 1327°C

3. Sebuah wadah memiliki volume 1000 liter mengandung 5 mol gas helium pada 47°C. jika helium diberlakukan sepertigas ideal, energi dalam sistem adalah ....

A.  $2 \times 10^{-4}$  Joule D.  $1, 5 \times 10^{-3}$  Joule

B. 2,  $5 \times 10^{-4}$  Joule E.  $4 \times 10^{-3}$  Joule

C. 4,  $2 \times 10^{-4}$  Joule

4. 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

E. 300 m/s

C. 330 m/s

5. 4 mol gas diatomik memiliki energi dalam 15 kJ, suhu gas tersebut mencapai keseimbangan adalah

adalah .... A. 180 K D. 800 K

B. 270 K E. 1450 K

C. 400 K

	helium adalah (massa molar helium 4 g/mol, hidrogen 2 g/mol)						
	A. $0^{\circ}C$	D. $50^{\circ}C$					
	B. 6 K	E. 273 K					
	C. 6°C						
	C. 0 C						
7.		pada tekanan 10^5 Pa, massa jenis oksigen adalah 1,4 kg/m^3, ini berarti laju efektif					
	molekul-molekul gas oksigen adalah						
	A. 5 m/s	D. 270 m/s					
	B. 18 m/s	E. 460 m/s					
	C. 120 m/s						
8.		an rms molekul gas hidrogen pada STP adalah v m/s. Gas dipanaskan pada volume sampai tekanan menjadi 4 kali semula, kecepatan rms akhir adalah					
	A. ½ V	D. 2v					
	B. ½ v	E. 4v					
	C. V						
9.	_	esar dari massa molekul hidrogen. Pada suhu ruang ekul-molekul oksigen dan hidrogen adalah  D. 1:4  E. 1:16					
10.	Laju rms molekul-molekul helium pada oksigen pada suhu (Mr Oksigen = 3.	suhu 300 K sama dengan laju rms molekul-molekul					
	A. 38 K	D. 2400 K					
	B. 849 K	E. 2650 K					
	C. 1440 K	2. 2000 II					

6. Kecepatan efektif molekul-molekul sampel helium adalah 5/7 kali molekul-molekul sampel

gas hidrogen. Jika suhu sampel gas hidrogen adalah  $0^{\circ}C$ , maka suhu molekul gas sampel