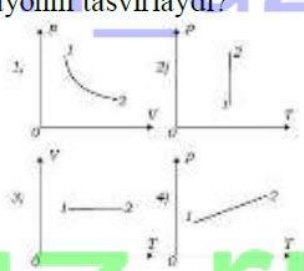


Umumta'lim maktabning 2025-2026 o'quv yili 9-sinf o'quvchilarining fizika fanini o'zlashtirish darajasini aniqlash uchun test, savol, masala va topshiriqlar

BSB-1 Demo (maksimal ball: 50)

Bob	Mavzu	Baholanadigan ko'nikma	Namunaviy topshiriq
Modda tuzilishi ning mkn asosiy qonuniyatlari	Modda tuzilishining MKN asoslari	Modda tuzilishining MKN mos bo'lgan tushunchalarni biladi	OCHIQ TEST. a) Hajm birligidagi molekulalar soniga moddaning..... deyiladi. _____ b) Moddaning kimyoviy xossasi saqlanib qolgan eng kichik zarracha..... deyiladi. _____ c) Modda miqdori birligini yozing. _____ d) 1 mol miqdordagi moddada qancha molekula bor? _____
	Ideal gaz, izojarayonlar	Izojarayonlar: izotermik. Izobarik va izoxorik jarayonlarni berilgan ma'lumotlar ichidan ajrata oladi	BIR NECHTA JAVOBLI TEST. a) Quyida keltirilgan grafiklarning qaysilari izotermik jarayonni tasvirlaydi?  b) Izoxorik jarayon ifodalangan javobni belgilang. 1) $T = const$; 2) $V = const$; 3) $p = const$; 4) $pV = const$; 5) $\frac{p}{T} = const$

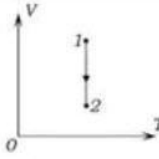
Javoblar + yechim

Ideal gaz,
izojarayonlar

Grafikka asosan
gazning 1-
holatdan 2-holatga
o'tishida fizik
jihatdan talqin
qiladi

MOSLASHTIRISH

Gaz 1-holatdan 2-holatga rasmda ko'rsatilgandek o'tkazildi (rasmga qarang).

	Fizik kattaliklar		Holat o'zgarishlari	
	1	Hajm	K	ortadi
	2	Tempe ratura	L	Kamayadi
			M	o'zgarmaydi

Jadvalda berilgan fizik kattaliklarni holat o'zgarishlari bilan moslashtiring.

Mendeleyev-
Klayperon
tenglamasi
Gazning holat
tenglamasi

Berilgan
ma'lumotlarga
asosanib gazning
holat
tenglamasiga doir
masalani yechadi

MASALA.

0,5 mol miqdordagi ideal gaz 200 K harorat va 1 atm bosim ostida qancha hajm (V) ni egallaydi?
($R = 8,2 \text{ J/mol} \cdot \text{K}$)

Test-uz.ru

Javoblar + yechim

TAHLIL QILISH VA XULOSA YOZISH.

Farhod 80 ml li shprits va termometr yordamida shprits ichidagi havoni sovutib, haroratning pasayishi shprits porshenini harakatga kelishiga sabab bo'lishini aniqladi va o'lchov qiymatlarini qayd etdi.



Ma'lumotlar jadvalda keltirilgan:

Temperatura (°C)	Hajm (ml)
80	60
60	58
50	56
40	54

Jadvaldagi ma'lumotlarni tahlil qilib, Farhod qanday xulosa qilishi mumkinligi haqida yozing.

a) Havoning hajmi uning temperaturasiqanday bog'liq?

c) Buni qanday jarayon deb aatash mumkin?

d) Havo hajmining temperaturaga bog'liqlik grafigini chizing.



Modda
tuzilishining
MKN asosiy
qonuniyatlari
bilimidan
foydalanib
bilimlarini
qo'llaydi,
ma'lumotni bir
turdan
ikkinchisiga
aylantiradi, xulosa
qiladi

Ideal gaz
izojarayonlar

Test-uz.ru