



TYT KİMYA

KİMYANIN TEMEL KANUNLARI VE KİMYASAL HESAPLAMALAR

DENKLEMLİ GEÇİŞ, ARTAN MADDE VE VERİM PROBLEMLERİ

SORU ÇÖZÜMÜ

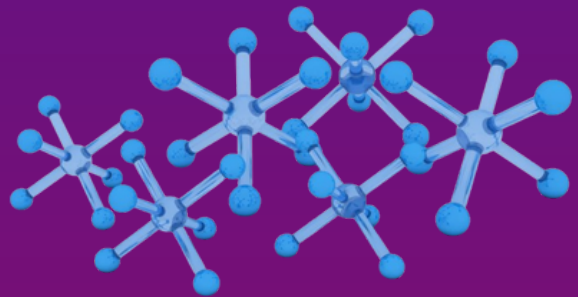
TEST 20

Yavuz Selim Nalbant



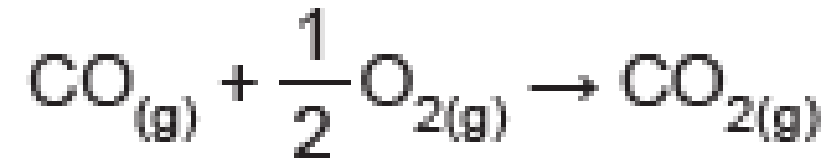
TYT KİMYA
KİMYANIN TEMEL
KANUNLARI VE KİMYASAL
HESAPLAMALAR
TEST-20

SORU ÇÖZÜMÜ



Yavuz Selim Nalbant

1. 0,3 er mol CO ve O₂ gazları,



denklemine göre tam verimli olarak tepki-meye giriyor.

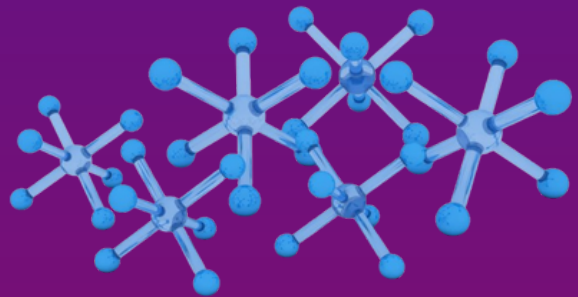
Buna göre, artan madde ve mol sayısı aşağıdakilerin hangisinde doğru olarak verilmiştir?

	<u>Artan madde</u>	<u>Mol sayısı</u>
A)	CO	0,15
B)	O ₂	0,15
C)	CO	0,1
D)	O ₂	0,1
E)	O ₂	0,2



TYT KİMYA
KİMYANIN TEMEL
KANUNLARI VE KİMYASAL
HESAPLAMALAR
TEST-20

SORU ÇÖZÜMÜ



Yavuz Selim Nalbant

2. Kireçtaşı (CaCO_3) ısıtıldığında yüksek sıcaklıkta CaO katısına ve CO_2 gazına ayrışır.

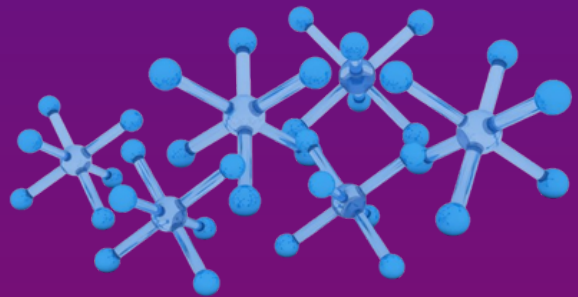
Buna göre, 2 kg kireçtaşı ısıtılarak tamamen ayrıştırıldığında elde edilen CO_2 gazı normal koşullarda kaç litre hacim kaplar?
 ($\text{CaCO}_3:100$)

- A) 22,4 B) 44,8 C) 112
 D) 224 E) 448



TYT KİMYA
KİMYANIN TEMEL
KANUNLARI VE KİMYASAL
HESAPLAMALAR
TEST-20

SORU ÇÖZÜMÜ



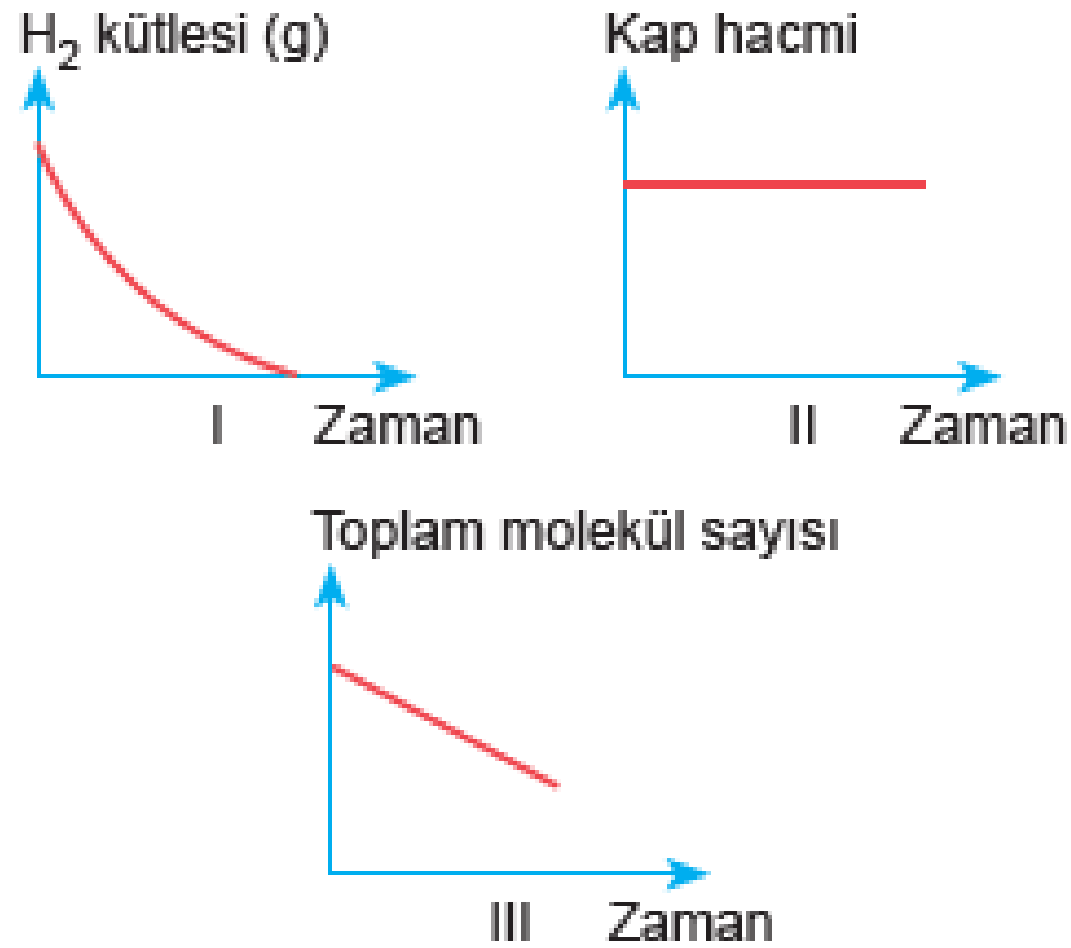
Yavuz Selim Nalbant

3. Sabit sıcaklıkta sabit basınçlı kapta eşit mol sayılı H_2 ve Cl_2 gazları,



denklemine göre, tam verimle tepkimeye giriyor.

Buna göre çizilen,



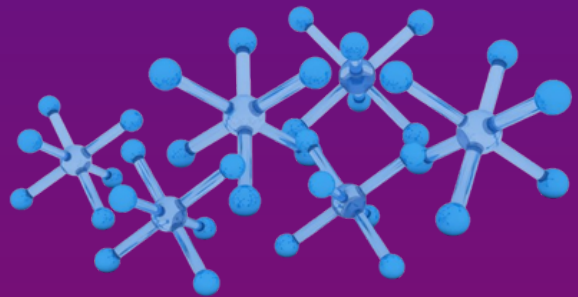
grafiklerden hangileri doğru olur?

- A) Yalnız I B) Yalnız II C) I ve III
D) II ve III E) I ve II



TYT KİMYA
KİMYANIN TEMEL
KANUNLARI VE KİMYASAL
HESAPLAMALAR
TEST-20

SORU ÇÖZÜMÜ



Yavuz Selim Nalbant

4. Mol sayıları eşit olan CH_4 ve O_2 gazları



tepkimesine göre en fazla 0,1 mol CO_2 gazı oluşturmaktadır.

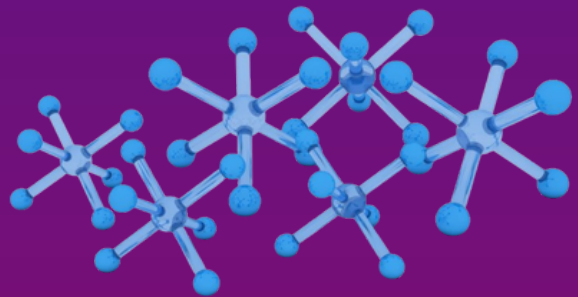
Buna göre, başlangıçtaki gaz karışımı normal koşullarda kaç litre hacim kaplar?

- A) 3,36 B) 4,48 C) 5,60
- D) 6,72 E) 8,96



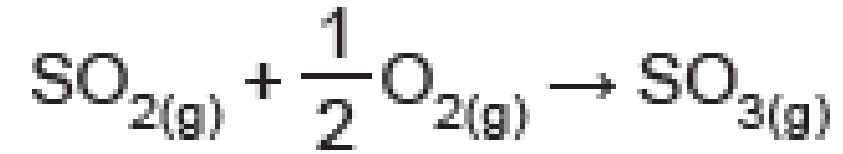
TYT KİMYA
KİMYANIN TEMEL
KANUNLARI VE KİMYASAL
HESAPLAMALAR
TEST-20

SORU ÇÖZÜMÜ



Yavuz Selim Nalbant

5. Eşit kütleli SO_2 ve O_2 gazlarından tam verimle,



tepkimesine göre 160 gram SO_3 gazı oluşmaktadır.

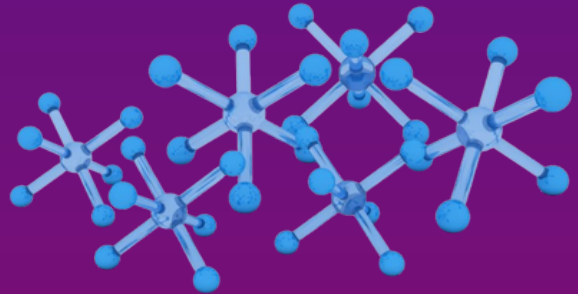
Buna göre artan maddenin türü ve mol sayısı aşağıdakilerin hangisinde doğru olarak verilmiştir? (O:16, S:32)

	<u>Artan madde</u>	<u>Mol sayısı</u>
A)	O_2	1
B)	SO_2	1
C)	O_2	2
D)	SO_2	1,5
E)	O_2	3



**TYT KİMYA
KİMYANIN TEMEL
KANUNLARI VE KİMYASAL
HESAPLAMALAR
TEST-20**

SORU ÇÖZÜMÜ



Yavuz Selim Nalbant

6. 80 gram Ca filizi ile yeterli miktarda HCl nin sulu çözeltisi,



tepkimesine göre normal koşullarda en fazla 11,2 litre H_2 gazı oluşturuyor.

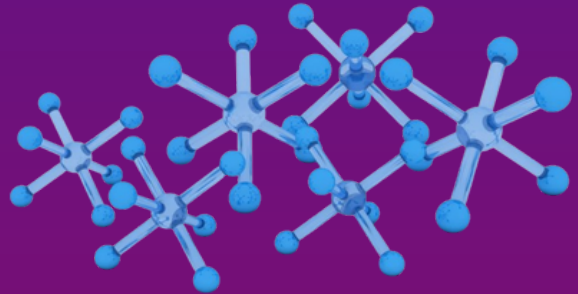
Buna göre, Ca filizi yüzde kaç saflıktadır? (Ca:40)

- A) 25 B) 40 C) 50 D) 75 E) 80



**TYT KİMYA
KİMYANIN TEMEL
KANUNLARI VE KİMYASAL
HESAPLAMALAR
TEST-20**

SORU ÇÖZÜMÜ



Yavuz Selim Nalbant

7. 200 gram %20 saflıkta CaCO_3 katısı,



tepkimesine göre ayrıştırılıyor.

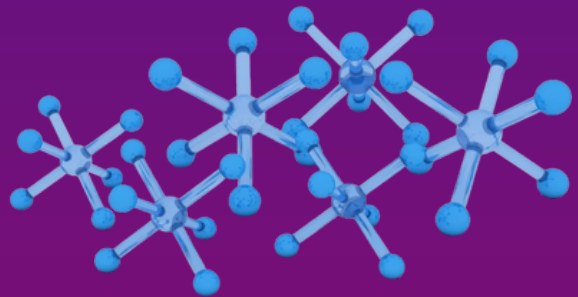
Buna göre, en fazla kaç gram CO_2 gazı elde edilebilir? (C:12, O:16, Ca:40)

A) 4,4 B) 8,8 C) 13,2 D) 17,6 E) 22



TYT KİMYA
KİMYANIN TEMEL
KANUNLARI VE KİMYASAL
HESAPLAMALAR
TEST-20

SORU ÇÖZÜMÜ



Yavuz Selim Nalbant

8. %50 saflıkta 52 gram Zn metali aşırı miktarda HCl çözeltisine atıldığında,



tepkimesi gerçekleşiyor.

Buna göre tepkime sonucu,

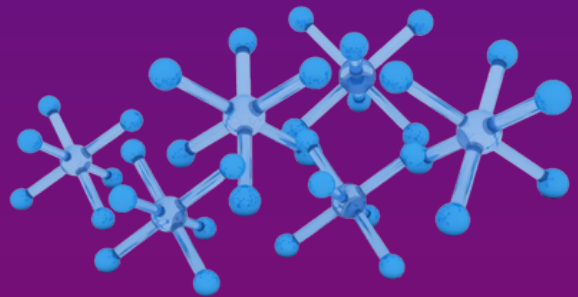
- I. Normal koşullarda 8,96 litre H_2 gazı oluşur.
 - II. 0,8 mol HCl harcanır.
 - III. 0,2 mol ZnCl_2 oluşur
- yargılarından hangileri doğrudur? (Zn:65)**

- A) Yalnız I B) I ve II C) Yalnız III
- D) II ve III E) I ve III



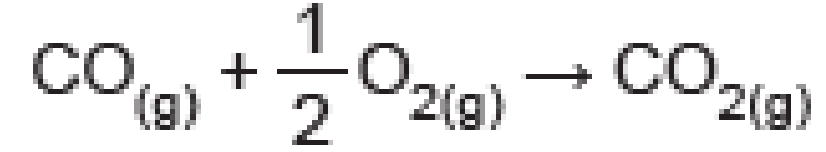
**TYT KİMYA
KİMYANIN TEMEL
KANUNLARI VE KİMYASAL
HESAPLAMALAR
TEST-20**

SORU ÇÖZÜMÜ



Yavuz Selim Nalbant

9. Bir miktar CO gazının 6,4 gram O₂ gazı ile,



tepkimesinden tam verimle CO₂ gazı oluşurken 0,2 mol CO gazı artmaktadır.

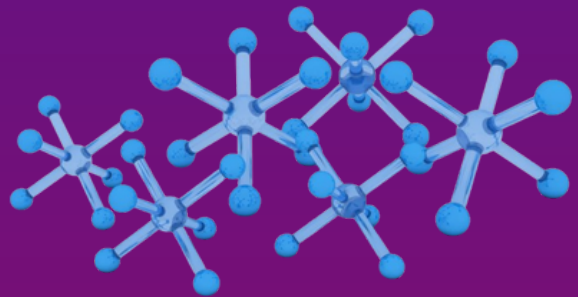
Buna göre başlangıçtaki CO gazı kaç gramdır? (C:12 g/mol, O:16 g/mol)

- A) 7 B) 14 C) 16,8 D) 28 E) 42



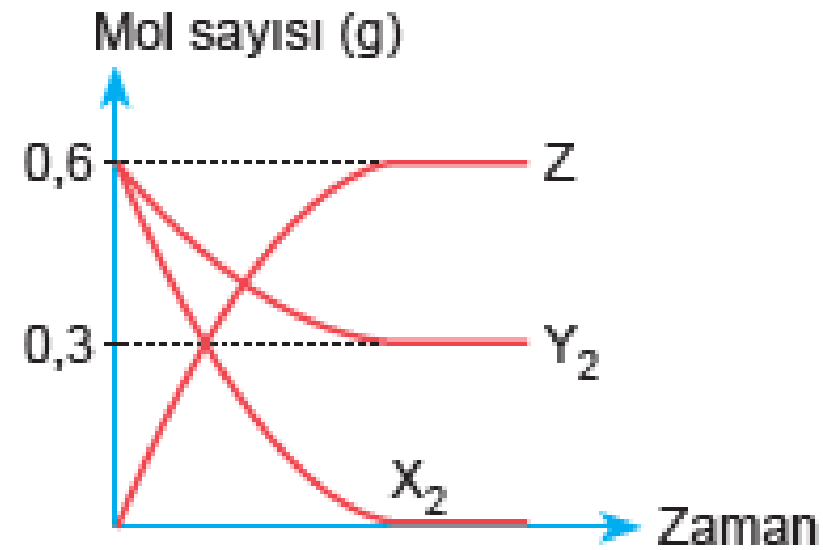
TYT KİMYA
KİMYANIN TEMEL
KANUNLARI VE KİMYASAL
HESAPLAMALAR
TEST-20

SORU ÇÖZÜMÜ



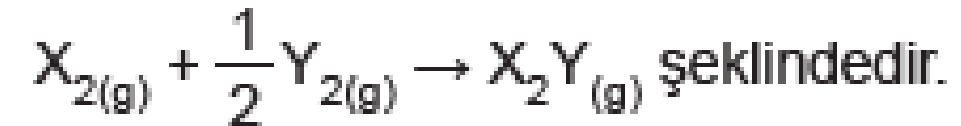
Yavuz Selim Nalbant

10. Kapalı sabit hacimli bir kaptaki eşit mol sayılı X_2 ve Y_2 gazlarının tepkimesi sonucu Z gazı oluşmaktadır.



Tepkime süresince gazların mol sayılarındaki değişim grafikteki gibi olduğuna göre aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

- A) Tepkime denklemi,

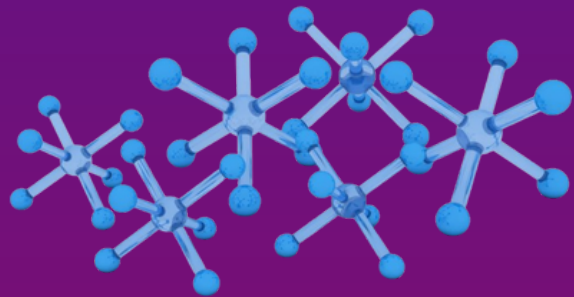


- B) Sınırlayıcı bileşen Y_2 'dir.
C) Tepkime verimi %100'dür.
D) Molekül sayısı azalmıştır.
E) Tepkime sonunda kaptaki 0,9 mol gaz vardır.



TYT KİMYA
KİMYANIN TEMEL
KANUNLARI VE KİMYASAL
HESAPLAMALAR
TEST-20

SORU ÇÖZÜMÜ



Yavuz Selim Nalbant

11. 20 litre N_2 ile 30 litre H_2 gazları,



denklemine göre, aynı koşullarda tam verimle tepkimeye girmektedir.

Buna göre, artan gazın cinsi ve aynı koşullardaki hacmi aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir?

	<u>Artan gaz cinsi</u>	<u>Hacmi (Litre)</u>
A)	N_2	5
B)	H_2	10
C)	N_2	15
D)	H_2	20
E)	N_2	10



FARKLI KADRO YAYINLARI

Gavuz Selim
Nalbant