



Yavuz Selim Nalbant
ile

AYT KİMYA
KİMYASAL

TEPKİMELEERDE ENERJİ



Yavuz Selim Nalbant
ile

MOLAR OLUŞUM ISISI İLE
 ΔH HESABI -1



12.sınıf

Ayt kimya

Kimyasal

Tepkimelerde Enerji

Test-2

30

Zn

Zinc

12

Mg

Magnesium

Yavuz
Selim
Nalbant

MOLAR OLUŞUM ISISI İLE ΔH HESABI -1

TEST - 2

1. I. $\text{CO}_{2(g)}$
II. $\text{C}_{(\text{grafit})}$
III. $\text{H}_{2(g)}$

Yukarıdaki maddelerden hangilerinin standart molar oluşum ısısı sıfır kabul edilir?

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

MOLAR OLUŞUM ISISI İLE ΔH HESABI -1

TEST - 2



Yukarıdaki tepkimede yer alan maddeler ile ilgili;

- I. O_2 'nin standart molar oluşum ısısı sıfır kabul edilir.
- II. CH_4 ve CO_2 'nin standart molar oluşum ısısı eşittir.
- III. H_2O için oluşum tepkimesi,
$$\text{H}_{2(g)} + \frac{1}{2}\text{O}_{2(g)} \rightarrow \text{H}_2\text{O}_{(s)}$$
şeklindedir.

yargılarından hangileri yanlıştır?

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

FARKLI KADRO YAYINLARI



12.sınıf
Ayt kimya
Kimyasal
Tepkimelerde Enerji
Test-2

30
Zn
Zinc

12
Mg
Magnesium

Yavuz
Selim
Nalbant

MOLAR OLUŞUM ISISI İLE ΔH HESABI -1

TEST - 2

3.

Bileşik	Oluşum Isısı (kJ mol ⁻¹)
H ₂ O _(s)	-286
H ₂ O _(g)	-242

Yukarıda verilen bilgilere göre, 7,2 gram H₂O_(g)'nin,



tepkimesine göre yoğuşma ısı kaç kJ dir? (H₂O:18)

- A) 4,4 B) -4,4 C) 17,6
D) -17,6 E) -8,8



MOLAR OLUŞUM ISISI İLE ΔH HESABI -1

TEST - 2

4.

Bileşik	Oluşum Isısı (kJ mol ⁻¹)
C ₂ H ₈	x
CO ₂	-394
H ₂ O	-242

Yukarıdaki verilere göre 1 mol C₂H₈'nin CO₂ ve H₂O oluşturmak üzere yanma tepkimesinin entalpi değişimi -1428 kJ'dir.

Buna göre, tablodaki x'in değeri kaçtır?

- A) -86 B) - 76 C) - 64
D) +52 E) + 72



12.sınıf
Ayt kimya
Kimyasal
Tepkimelerde Enerji
Test-2

Yavuz
Selim
Nalbant



TEST - 2

5. Kireç taşının formülü CaCO_3 'tür.

Kireç taşının 50 gramının,



denklemine göre parçalanabilmesi için gereken ısı kaç kJ dir?

(CaCO_3 :100,

$$\Delta H_{f, \text{CaCO}_3}^{\circ} : -1206 \text{ kJ mol}^{-1}$$

$$\Delta H_{f, \text{CaO}}^{\circ} : -634 \text{ kJ mol}^{-1}$$

$$\Delta H_{f, \text{CO}_2}^{\circ} : -394 \text{ kJ mol}^{-1})$$

A) 89

B) 177

C) 445

D) -89

E) -177



YouTube
Kanalı

12.sınıf

Ayt kimya

Kimyasal

Tepkimelerde Enerji

Test-2

30

Zn

Zinc

12

Mg

Magnesium

Yavuz
Selim
Nalbant

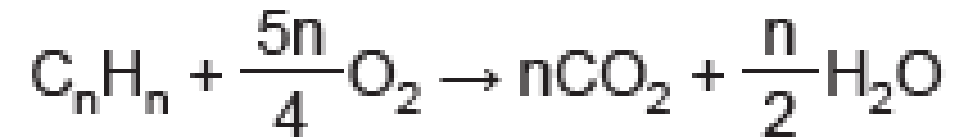
MOLAR OLUŞUM ISISI İLE ΔH HESABI -1

TEST - 2

6.

Bileşik	Oluşum entalpisi (kJ mol ⁻¹)
C _n H _n	+226
CO ₂	-394
H ₂ O	-242

Yukarıdaki verilere göre,

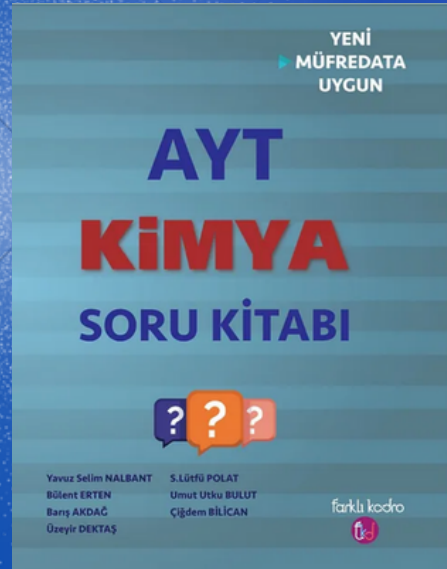


tepkimesinin entalpi değişimi,

-1256 kJ mol⁻¹ dir.

Buna göre, C_nH_n bileşiğinin bir molekülünde kaç atom vardır?

- A) 2 B) 4 C) 8 D) 12 E) 16



YouTube
Kanalı

12.sınıf

Ayt kimya

Kimyasal

Tepkimelerde Enerji

Test-2

30

Zn

Zinc

12

Mg

Magnesium

Yavuz
Selim
Nalbant

MOLAR OLUŞUM ISISI İLE ΔH HESABI -1

TEST - 2

7.

Bileşik	Oluşum ısısı (kJ mol ⁻¹)
HNO _{3(g)}	- 135
NH _{3(g)}	- 46
NH ₄ NO _{3(k)}	- 365

Yukarıda bazı bileşiklerin oluşum ısıları verilmiştir.

0,2 mol HNO₃ ve 0,6 mol NH₃ gazının NH₄NO₃ katısı oluşturmaya ait tepkimede entalpi değişimi kaç kJ'dir?

- A) -18,4 B) -36,8 C) +36,8
D) 184,1 E) -368,2



YouTube
Kanalı

12.sınıf

Ayt kimya

Kimyasal

Tepkimelerde Enerji

Test-2

30

Zn

Zinc

12

Mg

Magnesium

Yavuz
Selim
Nalbant

MOLAR OLUŞUM ISISI İLE ΔH HESABI -1

TEST - 2

8.

Bileşik	Oluşum Isısı (kJ mol ⁻¹)
NH ₃	-46
H ₂ O	-242

Yukarıdaki oluşum ısıları değerleri ve



$$\Delta H = -877 \text{ kJ}$$

tepkimesi veriliyor.

Buna göre, N₂O'nun molar oluşum ısıları kaç kJ'dir?

- A) +81 B) -81 C) 49
D) -49 E) -128



MOLAR OLUŞUM ISISI İLE ΔH HESABI -1

TEST - 2

9.

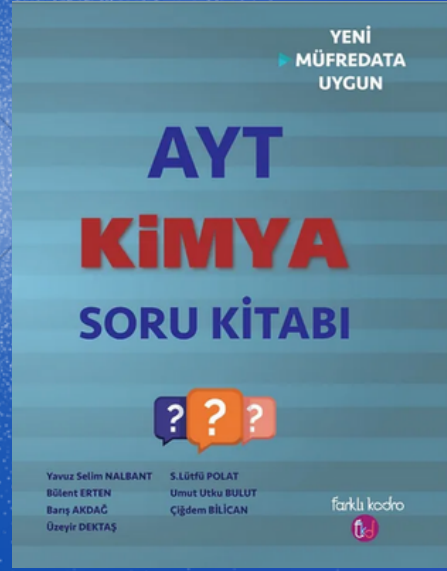
Bileşik	Oluşum Isısı (kJ mol ⁻¹)
Ca(OH) ₂	-987
CO ₂	-394
H ₂ O	-242
CaCO ₃	-1207

Yukarıdaki değerlere göre aynı koşullarda gerçekleşen,



tepkimesi için entalpi değişimi kaç kJ dir?

- A) -68 B) +68 C) -128
D) +128 E) -96



YouTube
Kanalı

12.sınıf

Ayt kimya

Kimyasal

Tepkimelerde Enerji

Test-2

30

Zn

Zinc

12

Mg

Magnesium

Yavuz
Selim
Nalbant

MOLAR OLUŞUM ISISI İLE ΔH HESABI -1

TEST - 2

10.

Bileşik	Oluşum Isısı (kJ mol ⁻¹)
H ₂ O _(s)	- 285,83
H ₂ O _(g)	- 241,80

Yukarıdaki verilere göre,

- I. H₂O_(s)'nin ısı kapasitesi, H₂O_(g)'ninkinden fazladır.
- II. H₂O_(s) → H₂O_(g) tepkimesi endotermiktir.
- III. H₂O_(g)'nin yoğunlaşması sırasında ısı açığa çıkar.

yargılarından hangileri doğrudur?

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



YouTube
Kanalı

12.sınıf

Ayt kimya

Kimyasal

Tepkimelerde Enerji

Test-2

30

Zn

Zinc

12

Mg

Magnesium

Yavuz
Selim
Nalbant

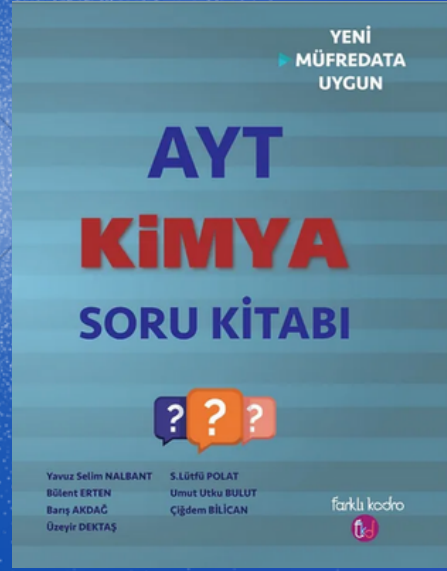
TEST - 2

11. Molar oluşum ısısı ile ilgili,

- I. Değeri daima negatiftir.
- II. Maddenin fiziksel haline göre değeri değişir.
- III. Elementlerin hepsinin gaz hali için değeri sıfır kabul edilir.

yargılarından hangileri yanlıştır?

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



YouTube
Kanalı

12.sınıf

Ayt kimya

Kimyasal

Tepkimelerde Enerji

Test-2

30

Zn

Zinc

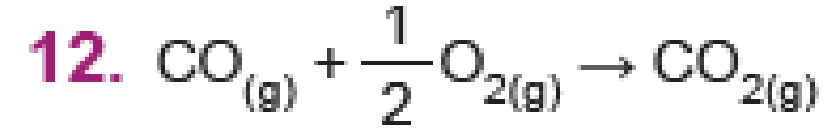
12

Mg

Magnesium

Yavuz
Selim
Nalbant

TEST - 2

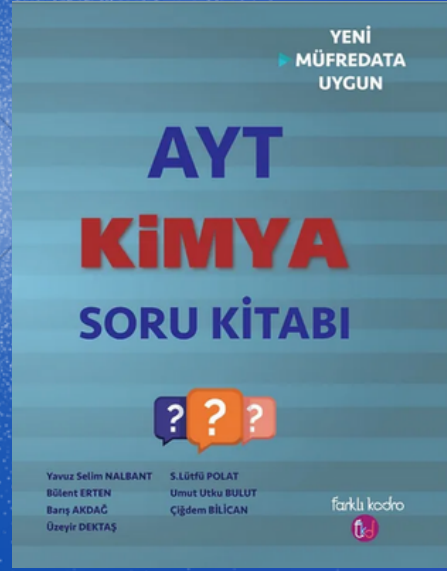


tepkimesi için entalpi değişimi -283 kJ'dir.

Buna göre,

- I. Düşük sıcaklıkta CO_2 , CO'dan daha karardır.
 - II. CO_2 'nin molar oluşum ısısı -283 kJ'dir.
 - III. CO'nun molar yanma ısısı -283 kJ'dir.
- yargılarından hangileri yanlıştır?**

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



YouTube
Kanalı

12.sınıf

Ayt kimya

Kimyasal

Tepkimelerde Enerji

Test-2

30

Zn

Zinc

12

Mg

Magnesium

Yavuz
Selim
Nalbant



FARKLI KADRO YAYINLARI

Yavuz Selim Nalbant



ABONE OL