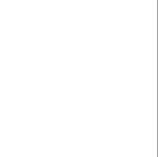
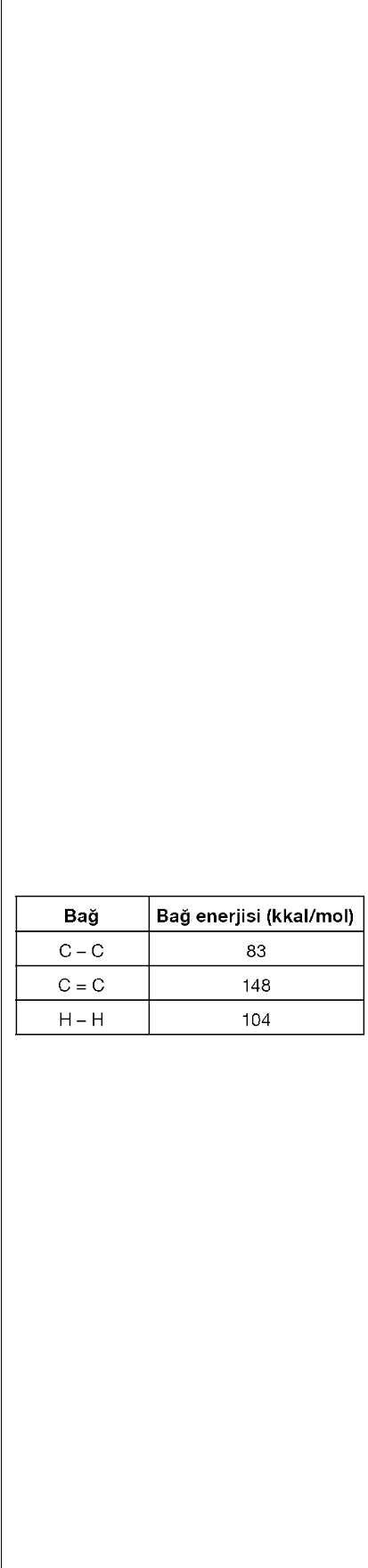
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Ad : | |  | 2022-2023 EĞİTİM VE ÖĞRETİM YILI | | | Tarih:..../…../2023 |  |  |
|  | EMİRGAN ANADOLU LİSESİ | | |  | |
|  |  |  |  |  |  |
|  | |  | 11/ ..... |  |  |  |  |  |
| Soyad : | |  | SINIFI | | **PUAN** |  | |
|  |  |  | İLERİ KİMYA DERSİ | | |  |  |  |
| Numara : | |  |  |  |  |
|  | II.DÖNEM I. ORTAK YAZILI SINAVI SORULARI | | |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |
|  | **Ön sayfadaki sorular 10 ar puan, arka sayfadaki sorular 5 er puandır. (**Ön sayfada çözümü gösterilmeyen soru puanlandırılmayacaktır**.)** | | | | | | | |
|  | Derişimi 3 | mol/L olan 2 litre X çözeltisinin öz kütlesi | |  |  |  |  |  |
| 1 | 1,2 g/cm3 | tür. Buna göre çözeltinin kütlece yüzde | |  |  |  |  |  |
|  | derişimi kaçtır ? (X: 40) | | |  |  |  |  |  |
|  |  | | |  |  |  |  |  |
|  | 1 atm basınçta x kg suda 200 gram CaCO3 katısı | | |  |  |  |  |  |
|  | çözülerek hazırlanan çözeltinin kaynamaya başlama | | |  |  |  |  |  |
| 2 | sıcaklığı 102,8 oC dir. Buna göre çözeltideki su miktarı | | | | |  |  |  |
|  |  |  |  |
|  | kaç gramdır? (C: 12, O: 16, Ca: 40 ; Kk = 0,52 oC/m) | | |  |  |  |  |  |
|  |  | | |  |  |  |  |  |
|  | CnH2n – 2 bileşiğinin molar yanma ısısı -300 kkal dir. | | |  |  |  |  |  |
|  | Bu bileşiğin 5,2 gramının tamamen yanması sonucunda | | | | |  |  |  |
| 3 |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  | 60 kkal ısı açığa çıkıyor. Buna göre bileşikteki “n” değeri | | | | |  |  |  |
|  | kaçtır? (H: 1, C: 12) | | |  |  |  |  |  |



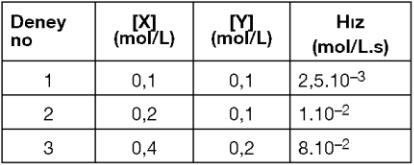
4

5

Yukarıda verilen atomlar arası bağ enerjisine ve

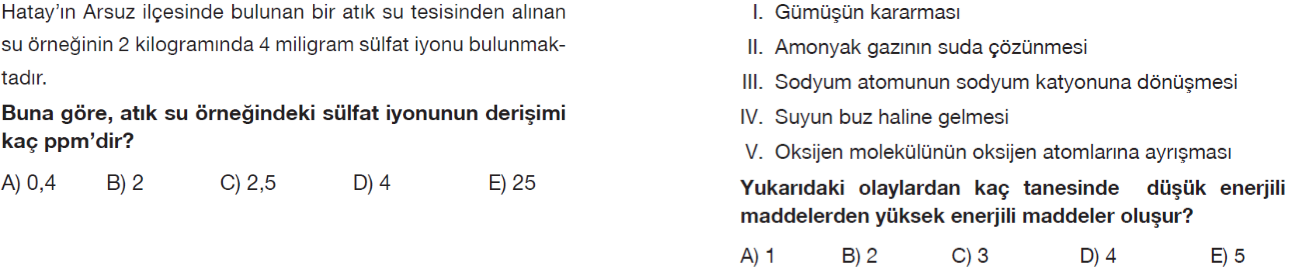
C2H4(g) + H2(g)  C2H6(g) + 29 kkal tepkimesine

göre C-H bağının enerjisi kaç kkal/mol dür?

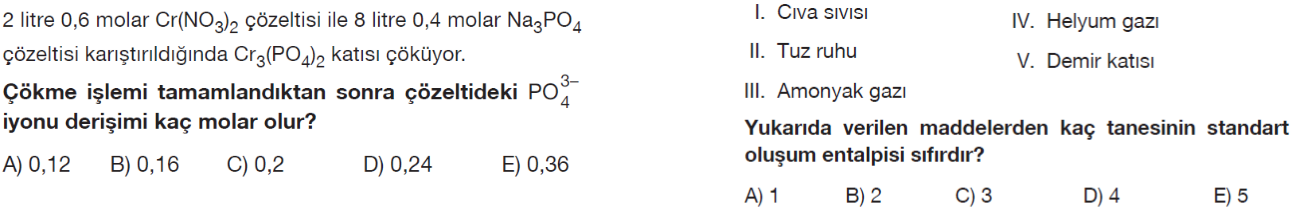


Sabit sıcaklıkta gerçekleşen bir tepkimenin hız sabitini belirlemek için yapılan deneylerden aşağıdaki sonuçlar elde edilmiştir. Buna göre, tepkimenin hız sabiti (k) nin değeri kaçtır ?

6. 11.

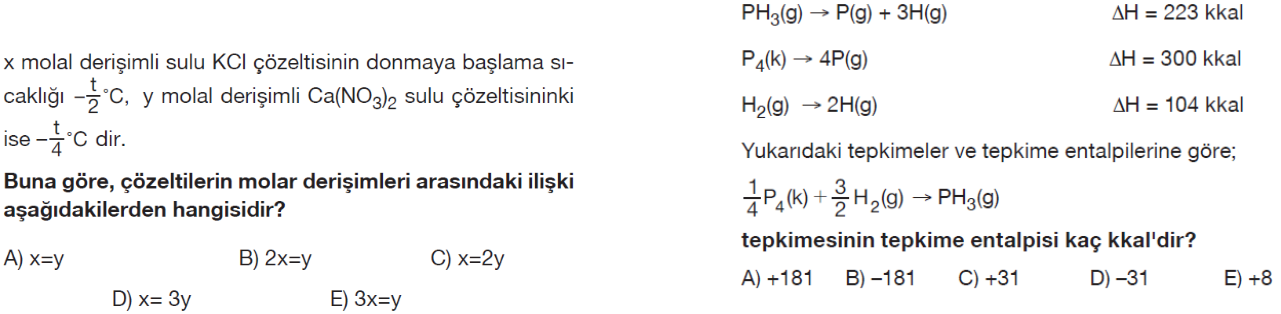


|  |  |
| --- | --- |
| 7. | 12. |
|  |



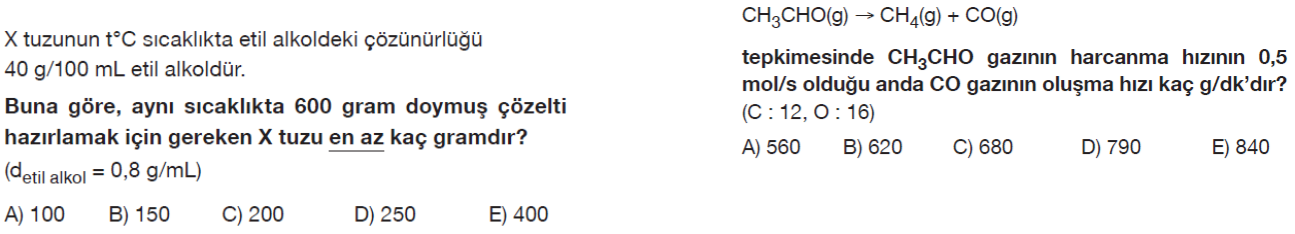
13.

8.



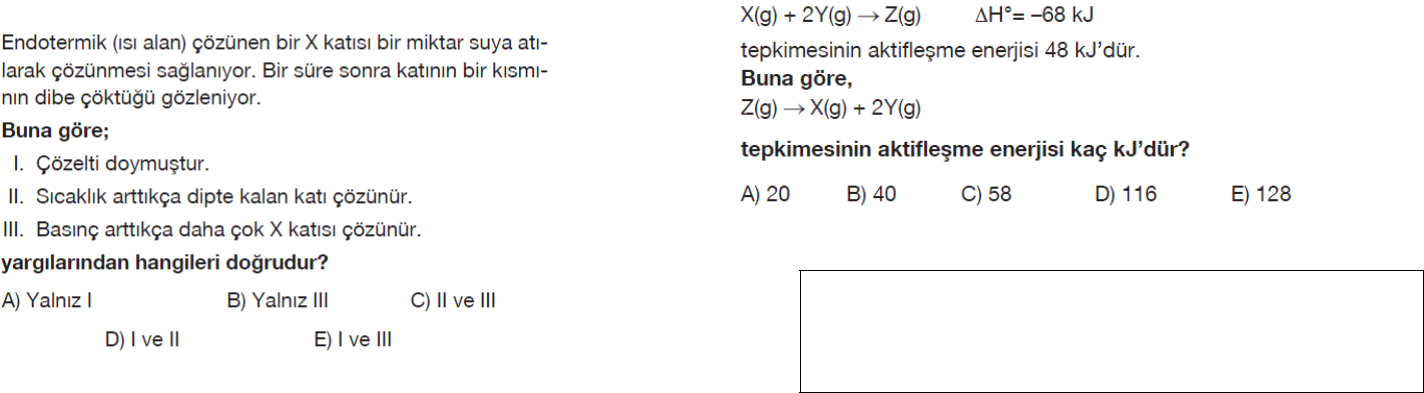
14.

9.



15.

10.



BAŞARILAR DİLERİZ ….. (Sınav süresi 40 dakika)

**EMİRGAN ANADOLU LİSESİ** KİMYA ZÜMRESİ

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 11. SINIF CEVAP ANAHTARI | | |  |
| 1) 10 | 2) | 1000 | 3) 2 |
| 4) 99 | 5) | 2,5 | 6) B |
| 7) D | 8) D | | 9) C |
| 10) D | 11) B | | 12) C |
| 13) E | 14) E | | 15) D |