

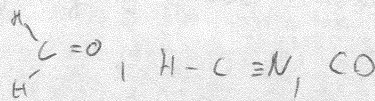
E-TS amit valójában nem is lehet (a grafít entropiája nagyobb)
erősebb lenne jóval stabiler

ha ugyanígy is vezinél

E-TS + pV a grafít térfogatát nagyobb lehet a nyomás növekedése
vont ezen

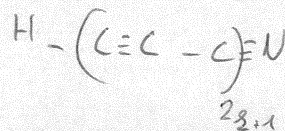
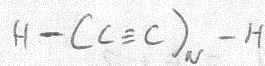
Székely
11.21

Bizonyít: számos molekulát mutatott ki



a diffúziónál kisebb
vagyis kisebb részben
spektroszkópiával

a Salafai újradetektálta.



→ utána jötték a spektrométer és
megbeszéltek az állásokról

Snalley korábban az volt, hogy kérték a közt nem dolgozott és
repülés-első fényspektrométerbe került ezeket

→ erőt vett a Carl a kóro-nak de Snalleynak nem tetszett

Snalley később volt igazságtalan a Exxon-nal

egy év múlva sokkal
keresés egy évig soha
dolgát any hánálkára a jellel

- impulzus venni kérték fogó nem korábban
előkészítve egy újabb gézzel folytat
először amondóval után Heliummal folytat

a spektrumban csak páros nehézségi számok voltak

↓
elkerülte jutani a paraméterekhez

↓
kiderült a C_{60} -at

a C_{20} nagyon instabil

a szöglet mindig 12-en vannak, mindig h_5 C_{60}

Euler-féle poliedr képlet

h_5 csúcsok

h_6 él

$$C + L = E + 2$$

h_5 csúcsok L

h_6 él E

h_5 db szög h_6 db határ

$$L = h_5 + h_6$$

$$C = \frac{5h_5 + 6h_6}{3}$$

3 (minden csúcsot háromszor számoltuk ki, mert 3 szöglettel)

$$E = \frac{5h_5 + 6h_6}{2}$$

$$\frac{5h_5 + 6h_6}{3} + h_5 + h_6 = \frac{5h_5 + 6h_6}{2}$$

$$16h_5 + 18h_6 = 15h_5 + 18h_6 + 12$$

$$\boxed{h_5 = 12}$$

párosan $C = \frac{5 \cdot 12}{3} + \frac{6}{3} h_6 =$

$$= \text{páros szám} + 2h_6 =$$

páros szám