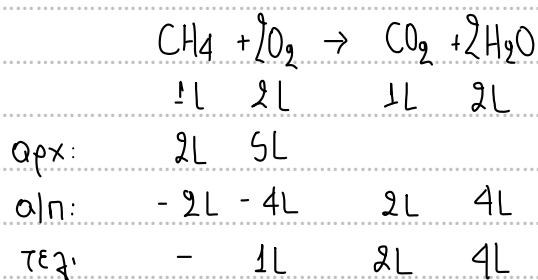


Άσκηση Φ.Ε. 6.9

2L CH₄, 25L ατμοσφ. αέρα

Σημ 100L αέρα 20L O₂
25L αέρα x = 5L O₂

πραγματοποιείται η αντίδραση:



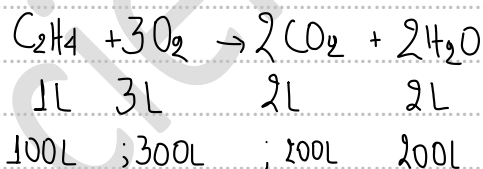
στα κουβάρια έχουμε: 1L O₂, 2L CO₂, 4L H₂O

β) μετά την ψύξη: 1L O₂, 2L CO₂

Άσκηση Φ.Ε. 6.10

100ml C₂H₄, 2,24L κουβαερίων

α)



κατά την ψύξη η ελάττωση είναι:
200L
με διαβίβαση στο διάλυμα NaOH:
200L

β) ισχύει: $V_{\text{αέρα}} = V_{\text{O}_2} + \underbrace{V_{\text{αέρος που δεν χρησιμοποιήθηκε}}}_{\text{δεν περιέχει CO}_2, \text{H}_2\text{O} \text{ καθώς δεσφύθηκε}}$

ορα: $V = 300 + 2240 = 2540\text{L}$

science-meeting.gr