



$$V(\text{C}_n\text{H}_{2n-2}) = \frac{0,672\text{м}}{22,4\text{л}} = 0,03\text{моль}$$

$$\cancel{V(\text{C}_n\text{H}_{2n-2})} \quad V(\text{C}_n\text{H}_{2n-2}\text{Br}_4) = V(\text{C}_n\text{H}_{2n-2}) = 0,03\text{моль}$$

$$M(\text{C}_n\text{H}_{2n-2}\text{Br}_4) = \frac{11,22}{0,03} = 374\text{г/моль}$$

$$14n - 2 + 320 = 374$$

$$14n = 374 - 320 + 2$$

$$14n = 56$$

$$n = 4 \quad \text{C}_4\text{H}_6$$

Т.к. взаимодействует с аммиачн. р-ом, то тройная связь не концевая

