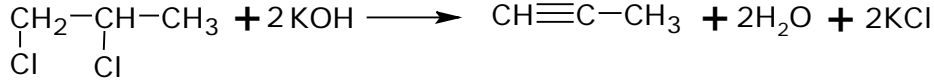


## ALKİNLER (Asetilenler)

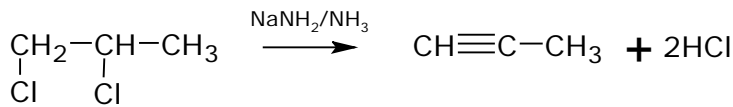
**Genel formülleri:** Düz zincirli →  $C_nH_{2n-2}$  ( $n \geq 2$ )

### ALKİNLERİN ELDE EDİLME TEPKİMELERİ:

#### 1- Komşu Karbonlardaki (Visinal) Dihalojenürlerin Dehidrohalojenasyonu:



Visinal dihalojenürlerden H ve X'lerin ayrılması kuvvetli bir baz olan  $\text{NaNH}_2$  ile de sağlanabilir.

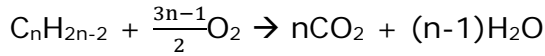


#### 2- Karpitten Asetilen Eldesi:



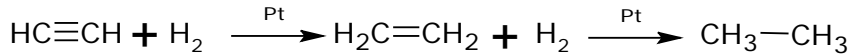
### ALKİNLERİN KİMYASAL ÖZELLİKLERİ / TEPKİMELERİ

#### 1- Yanma Tepkimeleri:

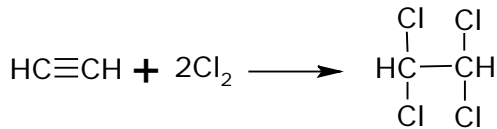


#### 2- Katılma Tepkimeleri:

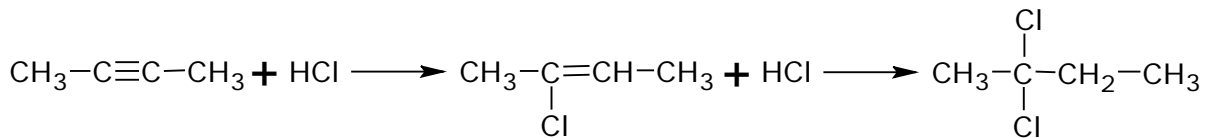
##### 3- Hidrojen ( $H_2$ ) Katılması:



##### a) Halojen ( $X_2$ ) Katılması:

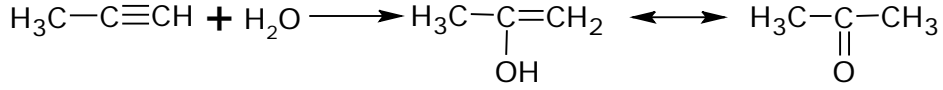
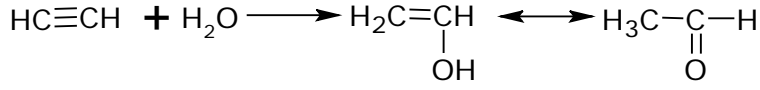


##### b) Hidrojen halojenür (HX) Katılması:



### c) Su (H<sub>2</sub>O) Katılması:

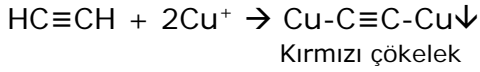
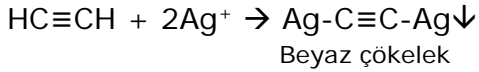
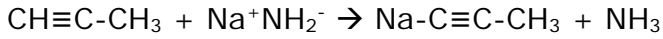
Alkin + Su → Alk**ENOL** <-tautomeri-> Aldehit/Keton



### d) Metallerle Yer Değiştirme Tepkimeleri:

Uç alkinlerde (üçlü bağı 1 no'lu C atomunda olduğu alkinler) uçtaki H atomları;

- NaNH<sub>2</sub> yapısındaki Na<sup>+</sup>,
- Amonyaklı AgNO<sub>3</sub> yapısındaki Ag<sup>+</sup> ve
- Amonyaklı CuNO<sub>3</sub> yapısındaki Cu<sup>+</sup> iyonları ile yer değiştirirler.



### e) Polimerleşme Tepkimeleri:

Alkinler de yapılarındaki pi bağı sayesinde katılma polimerleşmesi verebilirler.

#### ***Asetilenin trimerleşmesi:***

