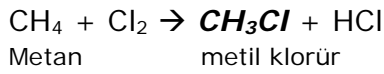


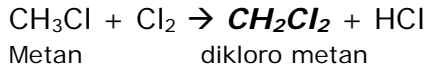
ALKİL HALOJENÜRLER VE ÖNEMİ

Alkil halojenür (R-X): Alkan yapısında bulunan H atomunun yerine halojen geçmesiyle elde edilen organik bileşiklerdir.

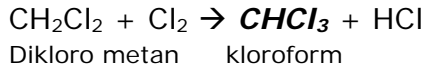
✓ Alkanların UV ışık altında halojenlerle radikalik yer değiştirmesi sonucu elde edilirler.



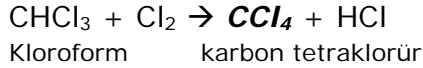
CH₃Cl (metil klorür/klorometan): KN=-24°C, buzdolaplarında veya lokal anesteetik soğutucu olarak kullanılır.



CH₂Cl₂ (Dikloro metan): Yapay olarak elde edilir. İyi bir çözücüdür; boya çözücü, ilaç üretiminde çözücü ve itici gaz olarak kullanılır. Sağlığa zararlıdır.



CHCl₃ (Kloroform): KN=61°C, tıpta anesteetik, sanayide çözücü olarak kullanılır.



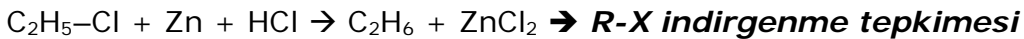
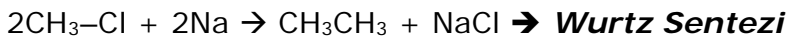
CCl₄ (Karbon tetraklorür): KN=77°C, yanmaz; yangın söndürücü ve kuru temizlemede yağ çözücü olarak kullanılır. Sağlığa zararlıdır.

CHI₃ (İyodoform): KN=119°C, yaralar için antiseptik olarak kullanılır.

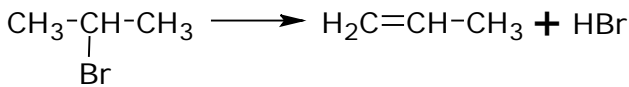
$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + 4\text{I}_2 + 6\text{NaOH} \rightarrow \text{CHI}_3 + \text{HCOONa} + 5\text{NaI} + 5\text{H}_2\text{O}$ tepkimesi ile elde edilir.

✓ Alkil halojenürler; alkanların, alkenlerin ve alkollerin elde edilme tepkimelerinde kullanılırlar.

Alkan eldesi:



Alken eldesi:



→ **Ayrılma tepkimesi**

Alkol eldesi:

