oluşturur. Cl• radikali, O₃ ile tepkimeye girerek ClO• (klor monoksit radikali) oluşturur. Oluşan bu ClO• radikalleri daha sonra birleşerek Cl, ve O, üretir.

Brom içeren kimyasallar da benzer şekilde ozon tabakasını tahrip edebilir. Klor ve brom radikalleri, başlattıkları zincirleme tepkimelerle ozon molekülerini parçalayabilir. Bu kimyasal tepkimeler atmosferdeki ozon kaybının başlıca nedenidir ve ozon tabakasının incelmesine yol açar.

Etkinlik



Adı	Atmosferde Ters Giden Bir Şeyler mi Var?	
Amacı	Kimyasal tepkimeler sonucunda atmosferdeki değişimin ekosistem üzerindeki etkilerini değerlendirebilme	

Süresi 40 dakika

Bu etkinliğe ilişkin değerlendirme öğrenci tarafından kitabın sonunda yer alan "Ekler" bölümündeki 18. form ile yapılacaktır.

Öğretmeniniz gözetiminde 4-6 kişilik gruplara ayrılınız. Aşağıdaki kanıt kartlarını inceleyiniz ve basamakları takip ederek etkinliği gerçekleştiriniz. Basamakları tamamladıktan sonra "Değerlendirme" bölümündeki soruları cevaplayınız.

KANIT KARTI 1		
Tepkime	$SO_3(g) + H_2O(s) \rightarrow H_2SO_4(suda)$	
Tepkimenin oluşum şartları	Volkanik olaylar ve fosil yakıtların yakılması sonucu atmosferde biriken SO_x gazları havadaki su buharı ile birleşir.	

Tepkimenin sebep olduğu örnek olay



KANII KARII 3		
Tepkime	$C_3H_8(g) + 5O_2(g) \rightarrow 3CO_2(g) + 4H_2O(g)$	
Tepkimenin oluşum şartları	Fosil yakıtların ısıtma sistemlerinde kullanılması sonucu yakıtta bulunan karbonun havadaki oksijen ile tepkimesinden karbon dioksit oluşur.	

Tepkimenin sebep olduğu örnek olay



	KANIT KARTI 2
Tepkime	$N_2O_5(g) + H_2O(s) \rightarrow 2HNO_3(suda)$
Tepkimenin oluşum şartları	Fosil yakıtların kullanılması sonucu oluşan asit yağmurları oluşur.
Tepkimenin	

Tepkimenin	
sebep olduğu	
örnek olay	

KANIT KARTI 4		
Tepkime	$C(k) + O_2(g) \rightarrow CO_2(g)$ $S(k) + O_2(g) \rightarrow CO_2(g)$ $C(k) + 1/2O_2(g) \rightarrow CO(g)$	
Tepkimenin oluşum şartları	Fosil yakıtların yanması sonucu içeriğinde yer alan maddeler karbon dioksit, kükürt dioksit, karbon monoksit gibi çeşitli gazlara dönüşür.	

Tepkimenin sebep olduğu örnek olay

