



METALLER

AKTİF METALLER

Cu, Hg, Ag
Au, Pt
hariç tüm
metaller

SOY METALLER

Cu, Hg, Ag
Au, Pt

DİĞER AKTİF METALLER

Al, Cr, Zn,
Sn, Pb, Be
hariç
tüm aktif
metaller

AMFOTER METALLER

Al, Cr, Zn
Sn, Pb, Be

YARI SOY METALLER

Cu, Hg, Ag

TAM SOY METALLER

Au, Pt

Der. H_2SO_4	TÜM ASİTLERLE TEPKİME VERİR DAİMA H_2 ÇIKARIR	+	SO_2	-			
Sey. H_2SO_4		-		-			
Der. HNO_3		+	NO_2	-			
Sey. HNO_3		+	NO	-			
Kral Suyu		+	NO_2	+	NO_2		
Normal Asit		HNO_3 ve H_2SO_4 DIŞINDA HİÇBİR ASİT İLE TEPKİME VERMEZ ASLA H_2 ÇIKARMAZ!					
Kuv. Baz	-					+	H_2
Zay. Baz	-					-	



DİKKAT!!!

H_2 açığa çıkan tüm tepkimelerde diğer rekatiften yeterince varsa 1 mol metale karşılık metalin değerliğinin yarısı mol sayıda H_2 gazı açığa çıkar



OKSİTLER (X_nO_m)

AMETAL OKSİT (H O P C N S F Cl Br I)

METAL OKSİT

Yapısında 1
tane oksijen
varsa

Yapısında
1den fazla
oksijen varsa

İçindeki metal
amfoter metalse
(Al, Cr, Zn, Sn, Pb, Be)

Amfoter
dışındaki tüm
metal oksitler

NÖTR OKSİT

ASİDİK OKSİT

AMFOTER OKSİT

BAZİK OKSİT

Ametallerin
1 tane oksijen
içeren
CO, N₂O, NO
gibi oksitleri
nötr oksittir.

Ametallerin
1den çok oksijen
içeren
CO₂, N₂O₅, SO₂,
SO₃ gibi oksitleri
asidik oksittir.

Amfoter metallerin tüm
oksitleri (oksijen sayısı
ne olursa olsun) Amfoter
oksittir.
Al₂O₃, ZnO ...

Amfoter me-
taller dışındaki
tüm metal ok-
sitler baziktir.
Fe₂O₃, CaO

ASİT

—

—



BAZ

—



—

SU

—

Asidik oksitlerin su
ile tepkimesi sonucu
asitler oluşur.
CO₂ + H₂O → H₂CO₃

—

Bazik oksitlerin su
ile tepkimesi sonucu
bazılar oluşur.
CaO + H₂O → Ca(OH)₂