

أكاسيد الفلزات وأكاسيد اللافلزات

- تتكون أكاسيد الفلزات و اللافلزات من خلال تفاعل الفلزات او اللافلزات مع غاز الأكسجين وفقا للمعادلات التالية
- **اولا: (أكسيداللافلز \longrightarrow أكسجين + لافلز)**
مثال : (خماسي اكسيد الفسفور \longrightarrow أكسجين + فسفور)

عندما تتفاعل اللافلزات مع الأكسجين تتكون أكاسيد اللافلزات وتسمى
الأكاسيد الحمضية

كيف تتكون الاكاسيد الحمضية : (عندما تتفاعل اكاسيداللافلزات مع
الماء)وفق المعادلة التالية :



-
- **ثانيا : (أكسيد الفلز \longrightarrow أكسجين + فلز)**
 - مثال : أكسيدالماغنيسيوم \longrightarrow أكسجين + ماغنيسيوم

عندما تتفاعل الفلزات مع الأكسجين تتكون أكاسيد الفلزات وتسمى
الأكاسيد القاعدية

كيف تتكون الاكاسيد القاعدية : (عندما تتفاعل اكاسيدالفلزات مع الماء
)وفق المعادلة التالية :



الأكاسيد القاعدية تعادل الأكاسيد الحمضية لتكون الماء و الملح

كما أن الأكاسيد الحمضية تعال الأكاسيد القاعدية لتكون الماء و الملح]



الأكاسيد المتعادلة و الأكاسيد المتذبذبة

الأكاسيد المتعادلة عبارة عن أكاسيد لافلزنية يكون ال ||يساوي]

مثال الماء عبارة عن أكسيد الهيدروجين أكسيد لافلز

الأكاسيد المتذبذبة: عبارة عن أكسيد الفلز يتفاعل مع الحمض او مادة قلوية لانتاج الملح و الماء

الأكاسيد المتذبذبة تسلك سلوك الحمض في بعض التفاعلات وتسلك سلوك القاعدة في بعض التفاعلات .



في هذه المعادلة يسلك أكسيد المتذبذب سلوك الحمض



في هذه المعادلة يسلك أكسيد المتذبذب سلوك القاعدة

أكاسيد اللافلزية

الأكاسيد الفلزنية

01

أكاسيد حمضية

CO₂, SO₂, SO₃, NO₂
P₂O₅, SiO₂

أكاسيد متعادلة

H₂O, CO, NO

01

أكاسيد قاعدية

CaO, MgO, CuO

K₂O, Na₂O, FeO

Fe₂O₃

02

أكاسيد متذبذبة

ZnO, Al₂O₃