

أكاسيد الفلزات وأكاسيد اللافلزات

- تتكون أكاسيد الفلزات و اللافلزات من خلال تفاعل الفلزات او اللافلزات مع غاز الأكسجين وفقاً للمعادلات التالية
- اولاً: (أكسيداللافلز \rightarrow أكسجين + لافلز)
مثال : (خماسي أكسيد الفسفور \rightarrow أكسجين + فسفور)

عندما تتفاعل اللافلزات مع الأكسجين تتكون أكاسيد اللافلزات وتسمى **الأكاسيد الحمضية**

كيف تكون الأكاسيد الحمضية : (عندما تتفاعل أكاسيداللافلزات مع الماء) وفق المعادلة التالية :



- ثانياً : (أكسيد الفلز \rightarrow أكسجين + فلز)
- مثال : أكسيدالماغنيسيوم \rightarrow أكسجين + ماغنيسيوم

عندما تتفاعل الفلزات مع الأكسجين تتكون أكاسيد الفلزات وتسمى **الأكاسيد القاعدية**

كيف تكون الأكاسيد القاعدية : (عندما تتفاعل أكاسيدالفلزات 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]



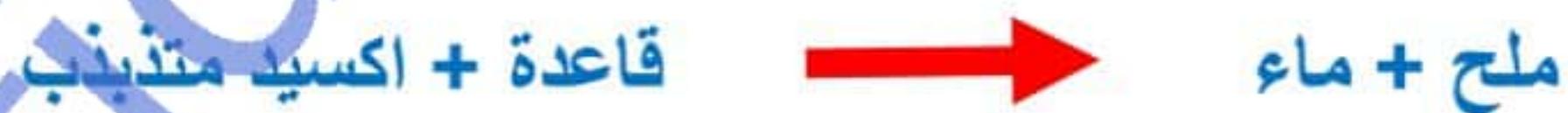
الأكاسيد المتعادلة و الأكاسيد المتذبذبة

الأكاسيد المتعادلة عبارة عن أكاسيد لافلزية يكون ال يساوي 7

مثال الماء عبارة عن اكسيد 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



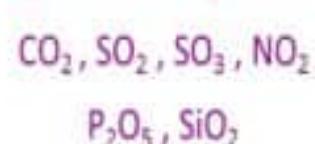
في هذه المعادلة يسلك أكسيد المتذبذب سلوك القاعدة

أكاسيد اللافلزية

الأكاسيد الفلزية

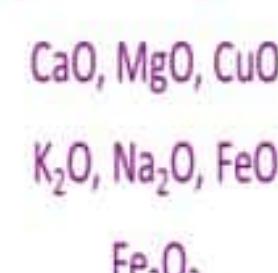
01

أكاسيد حمضية



01

أكاسيد قاعدية



02

أكاسيد متذبذبة

