قواعد إكمال التفاعلات

- تفاعل لا فلز وأكسجين ينتج أكسيداً لا فلزياً .
- تفاعل فلز وأكسجين ينتج أكسيداً فلزياً .
- تفاعل أكسيد فلز مع أكسيد لا فلز ينتج ملحاً .
- تفاعل فلز مع لا فلز ينتج ملحاً .
- تفاعل أكسيد فلز مع الماء ينتج قاعدة .
- تفاعل أكسيد لافلز مع الماء ينتج حمضاً .
- تحلل أكسيد الفلز بالحرارة يعطي غاز الأكسجين والفلز.
- تحلل كربونات الفلز بالحرارة يعطي أكسيد الفلز وغاز ثاني أكسيد الكربون .
- تحلل كربونات الفلز الهيدروجينية بالحرارة يعطي كربونات الفلز وغاز ثاني أكسيد الكربون وبخار الماء .
- تفاعل كربونات الفلز مع حمض الهيدروكلوريك يعطي كلوريد الفلز وماء وغاز ثاني أكسيد الكربون.
- تفاعل كربونات الفلز الهيدروجينية مع حمض الهيدروكلوريك يعطي كلوريد الفلز وماء وغاز ثاني أكسيد الكربون.