

**Hoja de Trabajo**  
**Balance de Ecuaciones Químicas**

**Verdadero o Falso**

1. El oxígeno para formar óxidos debe reducirse.
2. No puede existir oxidación sin reducción.
3. El agente oxidante captura electrones.
4. El flúor por ser el elemento más electronegativo tiene varios estados de oxidación.
5. El agente reductor pierde electrones.

**De la siguiente reacción:**



- Sustancia oxidada:
- Agente oxidante:
- Cambio de electrones por átomo:
- Cambio de electrones por molécula:

**De la siguiente reacción:**



El agente oxidante es \_\_\_\_\_ la sustancia oxidada es \_\_\_\_\_ el agente reductor es \_\_\_\_\_ la sustancia que gana electrones es \_\_\_\_\_.