

REALIZA LA SIGUIENTE EVALUACION ACUMULATIVA

1.- Indica si es **V o F** (verdadero o falso)

- Una ecuación química, es una forma abreviada de escribir un cambio químico.
- Cuando en una reacción química hay liberación de calor se dice que es endotérmica.
- Una reacción es reversible cuando se puede llevar a cabo en ambos sentidos.
- Según la velocidad con que ocurre una reacción puede ser rápida o lenta
- Si una reacción es de oxido-reducción la partícula que se intercambia son los protones.
- Si una reacción es acido- base la partícula que se intercambia son los electrones.
- Una Reacción $A+B \rightarrow C+D$ tiene un ΔE (calor)=238Kj, entonces es exotérmica.

Indica el **tipo de reacción** según la transformación que ocurre:

