

REALIZA LA SIGUIENTE EVALUACION ACUMULATIVA

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

- a) Una ecuación química, es una forma abreviada de escribir un cambio químico.
- b) Cuando en una reacción química hay liberación de calor se dice que es endotérmica.
- c) Una reacción es reversible cuando se puede llevar a cabo en ambos sentidos.
- d) Según la velocidad con que ocurre una reacción puede ser rápida o lenta
- e) Si una reacción es de oxido-reducción la partícula que se intercambia son los protones.
- f) Si una reacción es ácido-base la partícula que se intercambia son los electrones.
- g) 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:

