

	Segno di ΔH	Segno di ΔS	Segno di $-T\Delta S$	Segno di ΔG	Esempio di reazione	Spiegazione della reazione
REAZIONI ESOTERMICHE	-	+	-	-	$2 \text{H}_2\text{O}_{2(l)} \longrightarrow 2 \text{H}_2\text{O}_{(l)} + \text{O}_{2(g)}$	La reazione è <u>spontanea a tutte le temperature</u> , perché la variazione ΔG è sempre negativa.
	-	-	+	-/+	$\text{NH}_{3(g)} + \text{HCl}_{(g)} \longrightarrow \text{NH}_4\text{Cl}_{(s)}$	La reazione è <u>spontanea a temperature basse</u> . A temperature alte è spontanea la reazione opposta, cioè la decomposizione del cloruro di ammonio.
REAZIONI ENDOTERMICHE	+	+	-	-/+	$\text{H}_{2(g)} + \text{I}_{2(g)} \longrightarrow 2 \text{HI}_{(g)}$	La reazione è <u>spontanea ad alta temperatura</u> . A bassa temperatura diventa spontanea la reazione opposta.
	+	-	+	+	$3 \text{O}_{2(g)} \longrightarrow 2 \text{O}_{3(g)}$	ΔG è sempre positiva. A tutte le temperature è <u>spontanea la reazione opposta</u> , ossia la decomposizione dell'ozono.