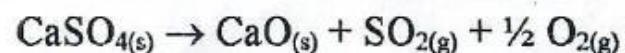


## ETUDE D'UN EQUILIBRE

La réaction étudiée correspond à la décomposition thermique du sulfate de calcium :



Les valeurs des grandeurs thermodynamiques standard ci-dessous sont données à 298 K.

	$\Delta_f H^\circ$ (kJ.mol <sup>-1</sup> )	$S^\circ$ (J.K <sup>-1</sup> .mol <sup>-1</sup> )	$C_P^\circ$ (J.K <sup>-1</sup> .mol <sup>-1</sup> )
<b>CaSO<sub>4(s)</sub></b>	-1432.6	106.7	99.6
<b>CaO<sub>(s)</sub></b>	-635.1	39.7	42.8
<b>SO<sub>2(g)</sub></b>	-296.6	248.5	39.8
<b>O<sub>2(g)</sub></b>	0	205	29.3