已知在20℃，H2O(l)  H2O(g)， = 9.2kJ·mol-1，H2O(l)的饱和蒸气压为2.33 kPa，则（ ）

A > 0，H2O(g)将全部变为液态

B 20℃，H2O(l)和H2O(g)不能达到平衡

C 20℃时，= 2.33 kPa，体系的= 0

D 水蒸气压为100 kPa时，平衡向形成H2O(g)的方向移动