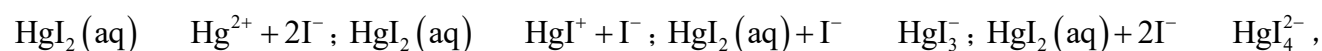
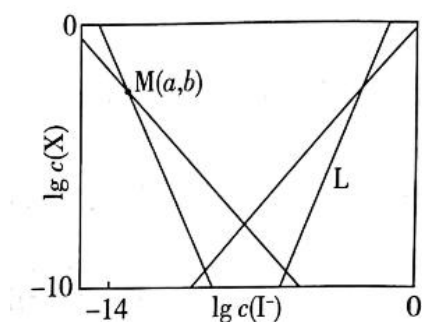


15. 在含 $\text{HgI}_2(\text{g})$ 的溶液中，一定 $c(\text{I}^-)$ 范围内，存在平衡关系： $\text{HgI}_2(\text{s}) \rightleftharpoons \text{HgI}_2(\text{aq})$ ；



平衡常数依次为 K_0 、 K_1 、 K_2 、 K_3 、 K_4 。已知 $\lg c(\text{Hg}^{2+})$ 、 $\lg c(\text{HgI}^+)$ 、 $\lg c(\text{HgI}_3^-)$ 、 $\lg c(\text{HgI}_4^{2-})$ 随

$\lg c(\text{I}^-)$ 的变化关系如图所示，下列说法错误的是



A. 线 L 表示 $\lg c(\text{HgI}_4^{2-})$ 的变化情况

B. 随 $c(\text{I}^-)$ 增大， $c[\text{HgI}_2(\text{aq})]$ 先增大后减小

C. $a = \lg \frac{K_1}{K_2}$

D. 溶液中 I 元素与 Hg 元素的物质的量之比始终为 2:1

三、非选择题：本题共 5 小题，共 60 分。