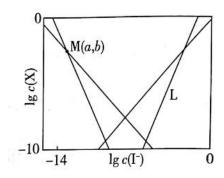
15. 在含 $HgI_2(g)$ 的溶液中,一定 $c(I^{-})$ 范围内,存在平衡关系: $HgI_2(s)$ $HgI_2(aq)$;

 $\operatorname{HgI}_2(\operatorname{aq})$ $\operatorname{Hg}^{2+} + 2\operatorname{I}^-$; $\operatorname{HgI}_2(\operatorname{aq})$ $\operatorname{HgI}^+ + \operatorname{I}^-$; $\operatorname{HgI}_2(\operatorname{aq}) + \operatorname{I}^ \operatorname{HgI}_3^-$; $\operatorname{HgI}_2(\operatorname{aq}) + 2\operatorname{I}^ \operatorname{HgI}_4^{2-}$, 平衡常数依次为 K_0 、 K_1 、 K_2 、 K_3 、 K_4 。已知 $\operatorname{lgc}(\operatorname{Hg}^{2+})$ 、 $\operatorname{lgc}(\operatorname{HgI}^+)$, $\operatorname{lgc}(\operatorname{HgI}_3^-)$ 、 $\operatorname{lgc}(\operatorname{HgI}_4^{2-})$ 随 $\operatorname{lgc}(\operatorname{I}^-)$ 的变化关系如图所示,下列说法错误的是



A. 线L表示 $lgc(HgI_4^{2-})$ 的变化情况

B. 随 $c(I^-)$ 增大, $c\lceil HgI_2(aq) \rceil$ 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。