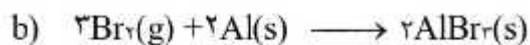
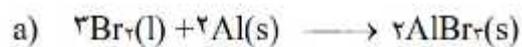
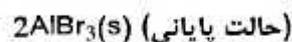
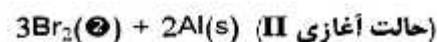
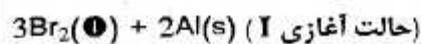


۳۴- با توجه به نمودار زیر و واکنش های داده شده به پرسش ها پاسخ دهید :

↑
انتالپی



ا) حالت فیزیکی واکنش دهنده های (۱) و (۲) را بنویسید

ب) چرا گرمای آزاد شده در هیچ کدام از دو واکنش a و b با ΔH° تشکیل AlBr₃(s) برابر نیست؟ (با ذکر دو علت)

۱/۵

۷
ا) ● : گاز یا (g) (۰/۲۵ نمره) ؛ ⊙ : مایع یا (l) (۰/۲۵ نمره)

ب) در واکنش دوم (۰/۲۵ نمره) ، زیرا کاهش حجم زیادی داشته است. (۰/۲۵ نمره)

پ) زیرا در شرایط استاندارد، باید یک مول AlBr₃ تولید شود (نه دو مول) (۰/۲۵ نمره) ، در واکنش دوم گاز Br₂ وجود دارد (نه برم مایع)

(۰/۲۵ نمره)