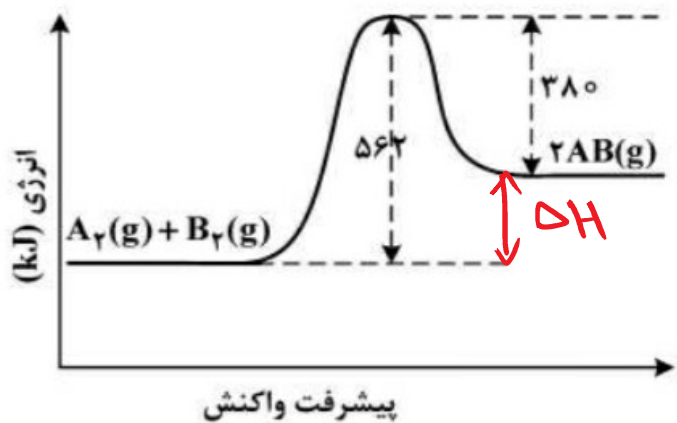


تجربی - سوال ۲۶۷

شیوا حریری

علی جبرا | سایت تخصصی آموزش

۲۶۷- با توجه به نمودار «انرژی - پیشرفت واکنش» زیر، آنتالپی پیوند بین اتم‌های A و B، برابر چند کیلوژول بر مول است؟
 (آنتالپی پیوند بین اتم‌ها در مولکول‌های A_2 و B_2 ، به ترتیب برابر 940 و 492 کیلوژول بر مول است.)



$$\Delta H = 572 - 380 = 192 \text{ kJ}$$

$$192 = [492 + 492] - [2 \times AB]$$

$$1920 \text{ kJ} = 2AB \quad AB = 720 \text{ kJ}$$

۶۲۵ (۱)

۵۶۲ (۲)

۱۲۵۰ (۳)

۱۱۲۴ (۴)