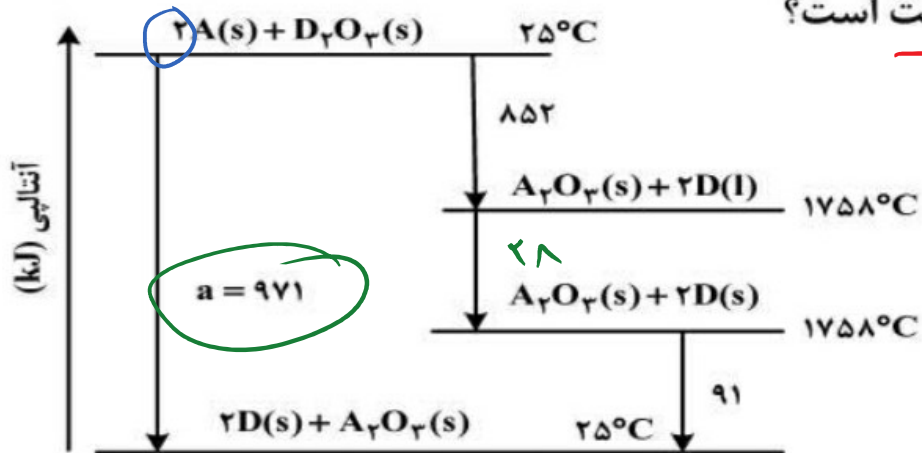


تجربی - سوال ۲۵۱

شیوا حریری

علی جبرا | سایت تخصصی آموزش

۲۵۱- با توجه به نمودار داده شده، چند مورد از مطالب زیر، درست است؟



$$971 - 1852 - 91 = 28 \text{ kJ}$$

$$\frac{2}{1} \frac{971}{x}$$

$$x = 1852$$

$a = \Delta H = -971 \text{ kJ}$
 که درین است.

- ✓ واکنش اکسایش عنصر A، آسان تر از واکنش اکسایش عنصر D، انجام می شود.
- ✓ مقدار a، برابر با آنتالپی واکنش کلی و آنتالپی ذوب D، برابر 4 kJ.mol^{-1} است.
- ✗ می توان با صرف $458/5 \text{ kJ}$ انرژی، یک مول A را از اکسید آن در واکنش با D، تهیه کرد.
- ✓ با بررسی این نمودار، می توان دریافت که واکنش پذیری عنصر A از عنصر D، بیشتر است.

۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)