

* حالت استاندارد در حدی است که تعریف می‌شود، مثلاً طول موج 2 است

در میان استاندارد صد.

a.p.e یعنی فعالیت ذره آهن را با حالت استاندارد مقایسه می‌کنیم و باید

حالت استاندارد مشخص باشد.

پس از معروف ترین حالت استاندارد به حالت خالص، مثلاً F_2 در حالت

خالص

a.p.e به معنی فعالیت ذره بیستاد از حالت استاندارد

* میل به تغییر شدن به چرخه است برای تعویض

که از طریق اندازه گیری فاکتور تعادل

فاکتور آهن در حال

P_{Fe}^0 (حالت استاندارد)



Fe خالص

هوا: 0.9999 atm

Fe خالص

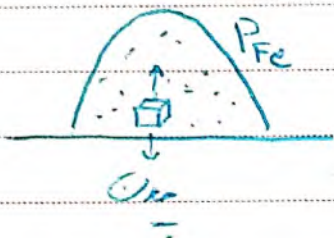
Fe: 0.0001 atm

Total pressure / partial pressure

فاکتور آهن تا زمانی که ادامه می‌دهد (آهن خالص می‌باشد) به به تعادل برسد

آن قدر تراکم اتم‌ها در فاز مایع زیاد شود...

این فشار پویاست. (حالت واحد یا استاندارد)



مشارک است از نسبت فشارهای مایع نسبت به حالت مینا $\frac{P_{Fe}}{P_{Fe}^0}$

$$\text{activity of Fe} = \frac{P_{Fe}}{P_{Fe}^0}$$

* فشار بخار می‌تواند بیشتر از حد از حالت پویا بیشتر شود

* a می‌تواند بیشتر از حد شود.

هر چقدر تا حدک تغییر می‌شود به پویا برسد فارغ از آن بیرون

* سیستم باید بسته باشد به پویا برسد



A ⊗ B ⊗

شانس تغییر نام A در حالت خالص بیشتر است.

در حالت دوم شانس تغییر نام A، 50% است (اگر مقدار آن از 20% بود شانس)

بغداد (2012) و قد جاء A و B من صياد ← تعادل در فشار بخار

حالت خالص رخ خواهد داد. ← و صیاد کند از یک است.

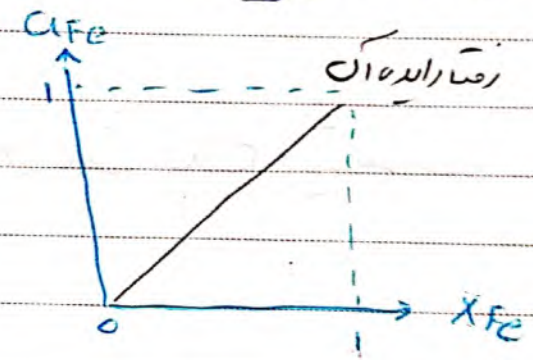
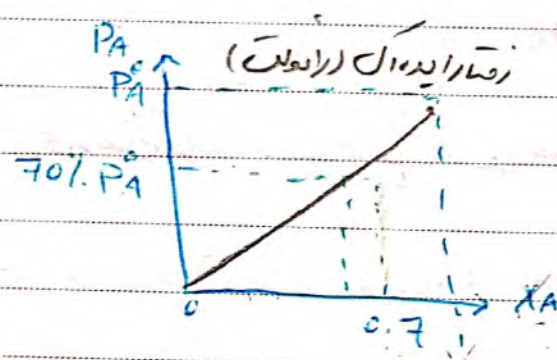
$$a_{Fe} = \frac{P_{Fe}}{P_{Fe}^0} = 1$$

خالص

$$a_{Fe} = \frac{P_{Fe}}{P_{Fe}^0} < 1 \rightarrow P_{Fe} < P_{Fe}^0$$

خالص

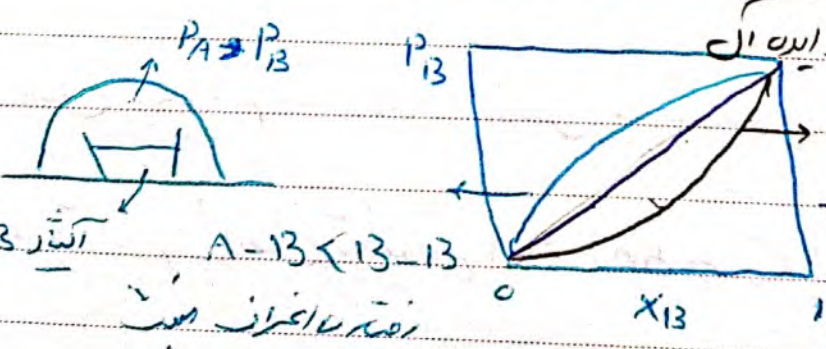
* در صورتی که نوع پیوند A-A، B-B، A-B در سیستم ثابت باشد



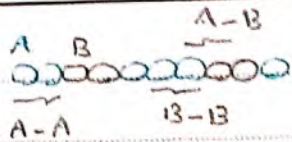
* در هر مولی = در هر اتمی

atom % B = atomic fraction X % B = wt % B + molar fraction

28.7 10



صیاد در سیستم
فشار ایدئال
حالتی که A-B > B-B
در صورتی که نوع پیوند ثابت
باشد



در پیوند های ترکیبی A-B قوی تر از پیوند B-B است

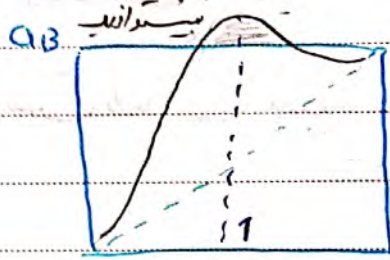
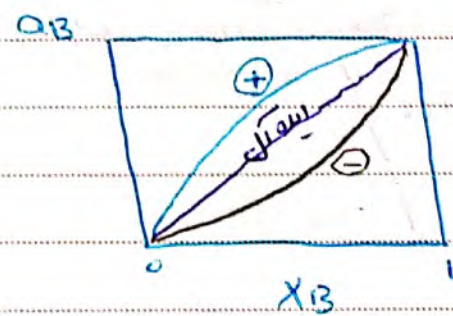
بابت پیوند قوی تر یعنی انرژی پیوند کمد (چاه انرژی بیشتر) در این صورت

صورت خارج از B کمتر شود تراژ انرژی پایین تر چون سانس پیوند B

کمتر شود از آن طرف معنی

اگر $A-B < B-B$: (A و B میل ترکیبی ندارند) در خارج از B

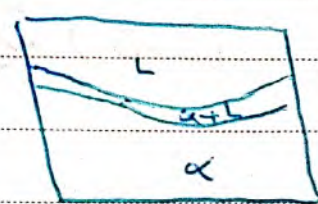
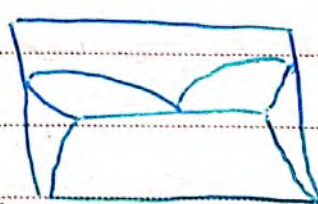
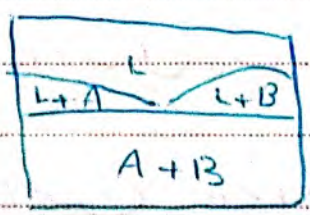
بیشتر شود از آن طرف معنی



* $a > 1$ سطح است رخ دهد

در حالت 1 یعنی $A-B > B-B$ است و در حالت 2 نباید درست چون

$P_B < P_B$ که به پیوند پیوند A-B



توانند اینها را A و B پس هم عمل کنند و B اولاً هم عمل کنند

انحراف + یا $A-B < B-B$ در این حالت

PAPCO

انحراف - یا از آن طرف است

Subject

Subject

Date

Subject
Date

سیستم با $\Delta H > 0$ → حل کردن یخ در آب و روشن کردن لامپ در سیستم جدا می شود

یا $\Delta H < 0$ → املاح محلول می شوند یا یخ در سیستم در آب می یازد



مازخسته را حل می کنند تا آید شود



تجزیه یا ترکیب →

ΔH : آنتالپی

$\Delta H > 0$: گرما گرفته است → ولیده گرمانده
Endothermic

در سرانجام آزاد

$\Delta H < 0$: گرما از دست می دهد → ولیده گرمانده
Exothermic

$$\Delta H = 0$$

در حالت ایده آل : نوع پیوند تفاوتی ندارد این برای تبدیل پیوندها به یکدیگر نه نیازی

است گرما بلور و غیره گرما از دست می دهد → $\Delta H = 0$

در حالت غیراف \ominus : $A-A > B-B$ و پیوندهای $A-B$ یا سراز انرژی بالاتر $(A-A)$

و $(B-B)$ تبدیل می شوند به پیوندهای $A-B$ یا سراز انرژی پایین تر $(A-B)$

→ گرما از دست $\Delta H < 0$