

HC:  $C_1 - C_2 - C_3 - C_4 - C_5 - \text{sum}(C_6^+)$  : کامپوننت ها

$C_6^+$  :  $C_6 - H_2S - N_2 - \text{Benzene}$  : کامپوننت ها

۳۱ ها، از این اعداد دارند.

۳۲ : فصل: اصول و مبانی

۱) معمول یا Conventional : طبقه بندی بر اساس خواص سلالت و نوع همروگن ها

۲) نامعوم : طبقه بندی بر اساس نوع سنگ و خصوصیات فیزیکی متخلخل

۳)  $K$  : در فیلتر معمول بالاتر از فیلتر نامعوم هستند

۴)  $K$  : ویریه به داری در فیلتر معمول، راجع به تر از فیلتر نامعوم است

۵)  $K$  : همروگن در فیلتر نامعوم به تر از فیلتر معمول است

۶)  $K$  : همروگن در فیلتر نامعوم به تر از فیلتر معمول است

۷) فصل: اصول و مبانی

۱) کامپوننت ها (associated) : کامپوننت های نفتی و هیدروکربن های با  $Free\ gas$

۲) کامپوننت ها (associated) : کامپوننت های نفتی و هیدروکربن های با  $Solution\ gas$

۳) کامپوننت ها (associated) : کامپوننت های نفتی و هیدروکربن های با  $Free\ gas$

PAPCO

۴) کامپوننت ها (associated) : کامپوننت های نفتی و هیدروکربن های با  $bubble\ point$

۵) کامپوننت ها (associated) : کامپوننت های نفتی و هیدروکربن های با  $bubble\ point$

حل و جواب: گاز در تن که در امتداد آن حرکت است و به آن تنه (Pb) میگویند.

با افزایش وزن، گاز تنه و جمع می‌گردد. (Pb)

گاز تنه:  $\text{non-associative}$  : گاز تنه که همراه نفت نیست یا نفت بسیار کم دارد

مانند wet gas, dry gas, residue gas

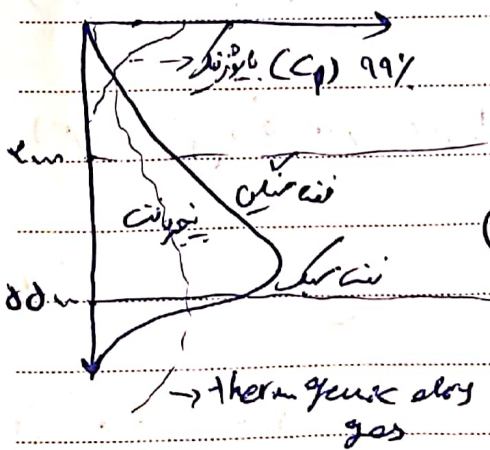
•  $\text{IP \% CH}_4 < 50\%$  : associated or vis versa

•  $P \uparrow \quad \% \text{CH}_4 \uparrow$

• منورله بنجه ای هر رو کبی :

← هر  $\uparrow \text{Depth}$  ,  $\uparrow T$  ,  $\uparrow P$  + تغییرات با  $P$  ,  $T$  و  $P$  + اشیع تنه

+ اشیع تنه یک + تنه گاز تر + thermogenic dry gas :



← تغییرات با  $P$  ,  $T$  و  $P$  : رو بگذار اول (دیارتر)

← که  $P$  تر : زدن نفتی + گاز تر (بسیار تنه) (دیارتر)

← thermogenic dry gas : تنه و زدن اشیع تنه (دیارتر)

← که هر  $P$  تر :  $\text{thermogenic dry gas}$  منوره ( $\uparrow T$  ,  $\uparrow P$ )

← مکان در  $\text{thermogenic dry gas}$  = مکان در  $\text{thermogenic dry gas}$  = تنه تنه

# P-T diagram for phase diagram

از لحاظ سازوکار، گاز، مایع و جامد (wet, dry, condensed)

داینامیک، خوشه (در مایع به صورتی) دارند.

بر اساس ترتیب dry یا wet، مایع (داینامیک + سازوکار)

اگر در سازوکار، wet = مایع و dry = جامد

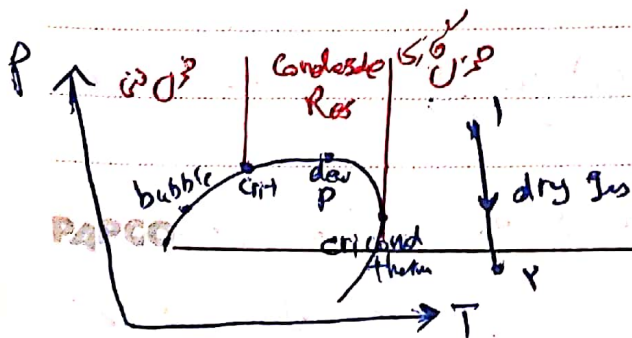
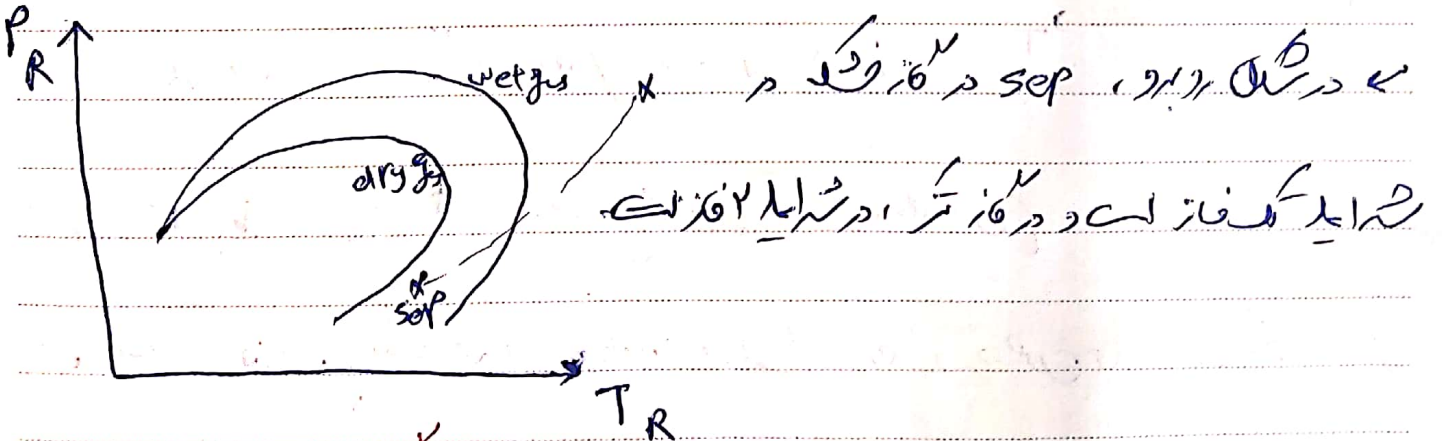
نقطه تبدیل، نقطه جاری، نقطه تغییر فاز

Critical point: نقطه تبدیل مایع و جامد است

در طول فرآیند، ترکیب مایع و جامد تغییر می کند و فصل

در نقطه تبدیل مایع و جامد تغییر می کند و فصل

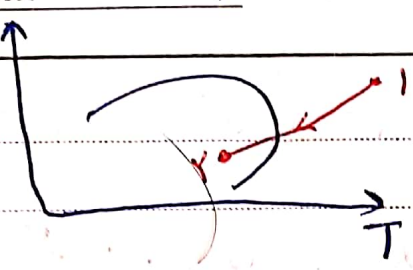
در نقطه تبدیل مایع و جامد تغییر می کند و فصل



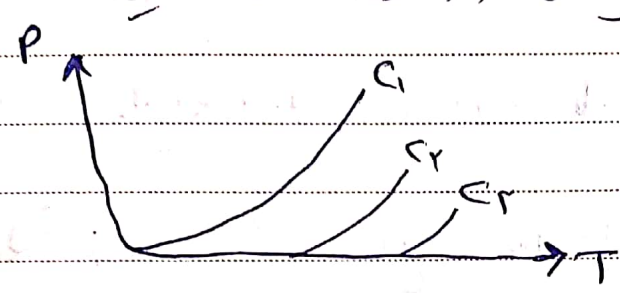
نقطه تبدیل مایع و جامد تغییر می کند و فصل

در نقطه تبدیل مایع و جامد تغییر می کند و فصل

سیارک و جبهه سه جبهه . (تقلید مع لگاز)  
(تبرکیت لگاز همزن سه جبهه = ثابت)



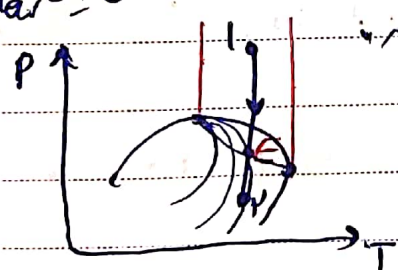
نکته: گازها را فاسد، دیگهای نام دارد، فاسی دانه و برای کس نیست.  $\downarrow P \uparrow T$



gas condensation (میزان میانی محلول)

critical, critical condensation

← تولید میخ در حوض همزن، با افت فشار، در  $T = T_c$  در  $P > P_{\text{den}}$  و این (پهنای  $P_{\text{den}}$ )  
← بر خلاف wet gas، تولید میخ در حوض همزن رخ می دهد.



← تبرکیت لگاز سه جبهه  $P_{\text{den}}$  است، اما به لگاز،  
تبرکیت نیست، آب سرد و گاز تقطیر می کند که اند.

←  $P \downarrow \rightarrow V \uparrow$  (میزان میانی محلول)

← مایع کنده می شود، در حوض همزن و در حوض همزن

میکت تر شود و در مایع، سطح کمتر داریم:  $GLR = GLR \uparrow$

← مایع کنده می شود، از جمله افت فشاری از گسترده هستند.

P4PCO

← تبرکیت لگاز سه جبهه، در سر جبهه ۱، میزان فکری فاسد دارد.