

# 8 Meteorološki termodinamički dijagrami

Vježbe iz Dinamičke meteorologije 1

# Meteorološki termodinamički dijagrami

- Omogućuju proučavanje termodinamičkih procesa.
  - Koordinate su termodinamičke varijable.
  - Sadrže izobare, izoterme, izolinije maksimalnog omjera miješanja, adijabate.
  - Reverzibilan proces u termodinamičkom dijagramu prikazan je zatvorenom krivuljom.
- 
1. Površina na dijagramu koju zatvara krivulja cikličkog procesa mora biti proporcionalna utrošenoj energiji, tj. radu izvršenom u promatranom procesu.
    - faktor proporcionalnosti isti na cijelom dijagramu → pravi termodinamički dijagram
  2. Što veći broj izolinija trebaju biti pravci.
  3. Kut između izotermi i SA treba biti što veći.
  4. U donjoj troposferi kut između SA i MA treba biti što veći.

# Stüvegram

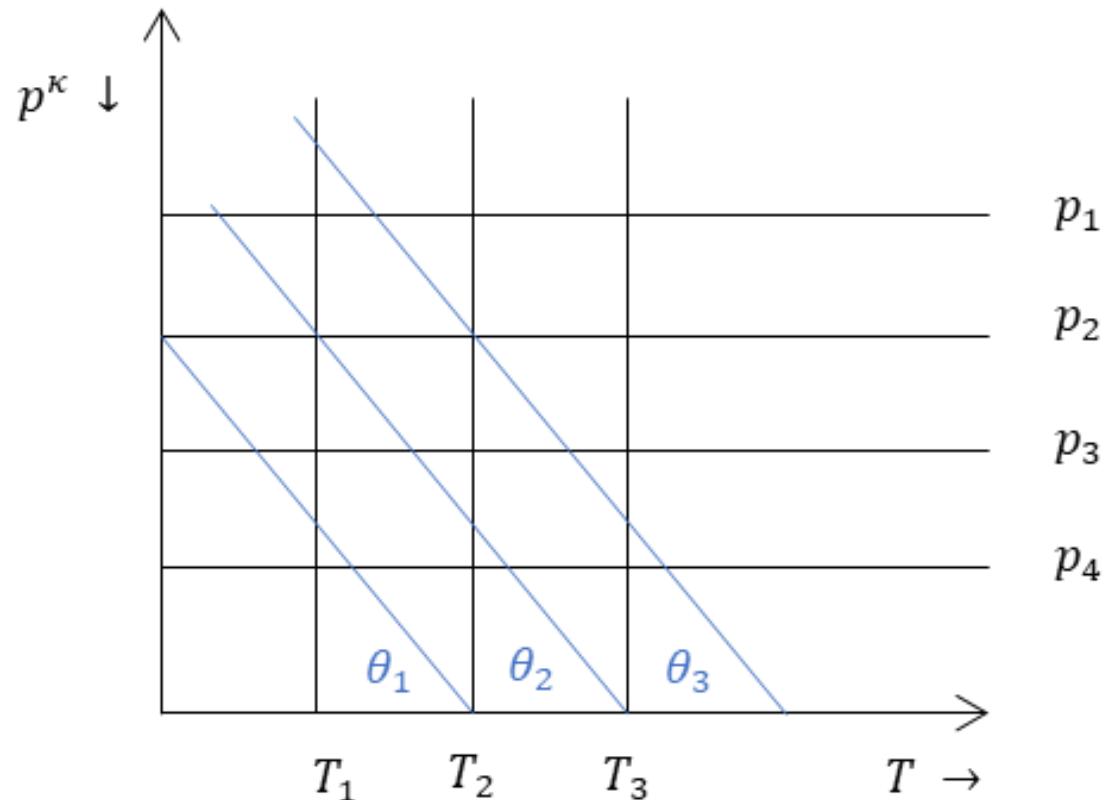
- Stüvegram ili Stüve dijagram je adijabatički dijagram

- baza → adijabatička jednadžba:

$$\theta = T \left( \frac{p_o}{p} \right)^{\frac{R}{c_p}}, \quad p_o = 1000 \text{ hPa}, \quad R = 287 \text{ J kg}^{-1} \text{ K}^{-1}$$

$$c_p = 1005 \text{ J kg}^{-1} \text{ K}^{-1}, \quad \kappa = \frac{R}{c_p}$$

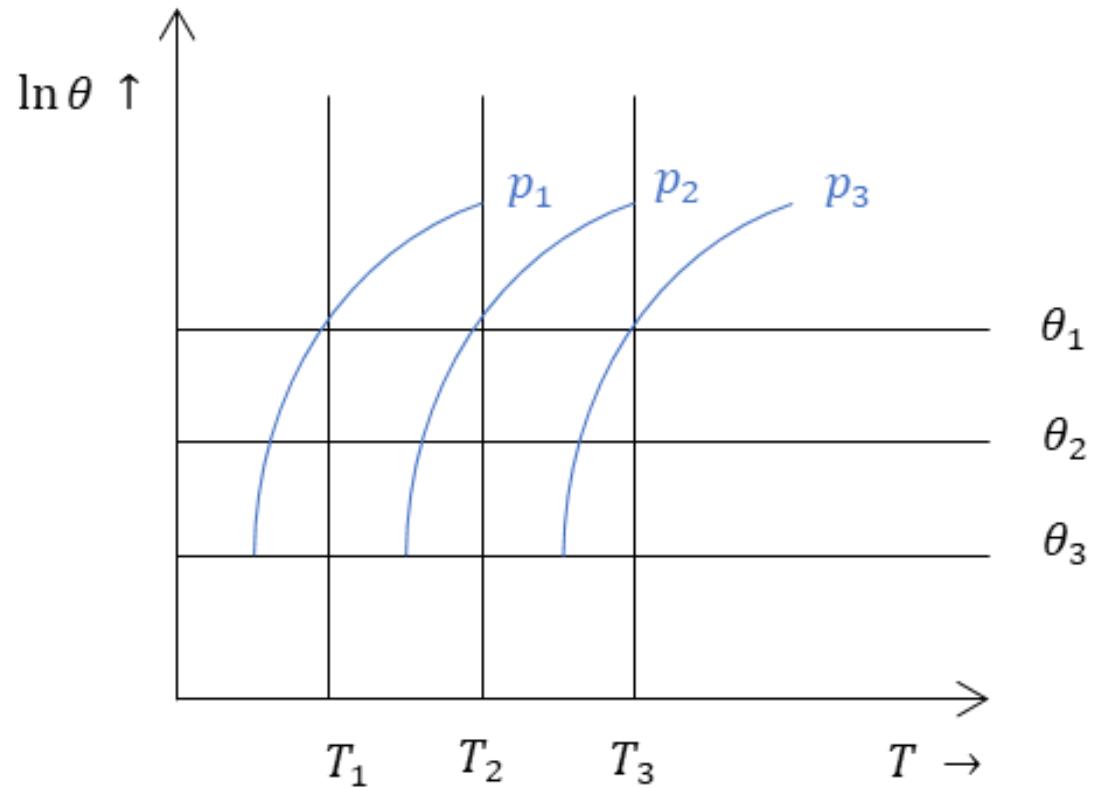
- koordinatne osi:  $T$  i  $p^\kappa$
- adijabata: linija duž koje je  $\theta = \text{const.}$



# Tefigram

- Naziv nastao od originalnog imena „T- $\phi$  dijagram”, gdje je  $\phi$  oznaka za entropiju
- baza → jednadžba entropije:  
$$ds = \frac{dq}{T}, \quad ds = \frac{1}{T}(c_p dT - \alpha dp)$$
- Ukupna toplina u kružnom procesu:  
$$\oint dq = \oint Tds = \oint T \frac{1}{T}(c_p dT - \alpha dp) = \oint c_p T d(\ln \theta)$$

(termodinamika suhog zraka 10. zadatak)
- koordinatne osi:  $T$  i  $\ln \theta$
- najčešće se rotira tako da izobare budu približno horizontalne



# Emagram

- *Energy per mass diagram*
- koordinatne osi: temperatura  $T$  i logaritam tlaka ( $\ln p$ )

$$dw = pd\alpha = RdT - \alpha dp$$

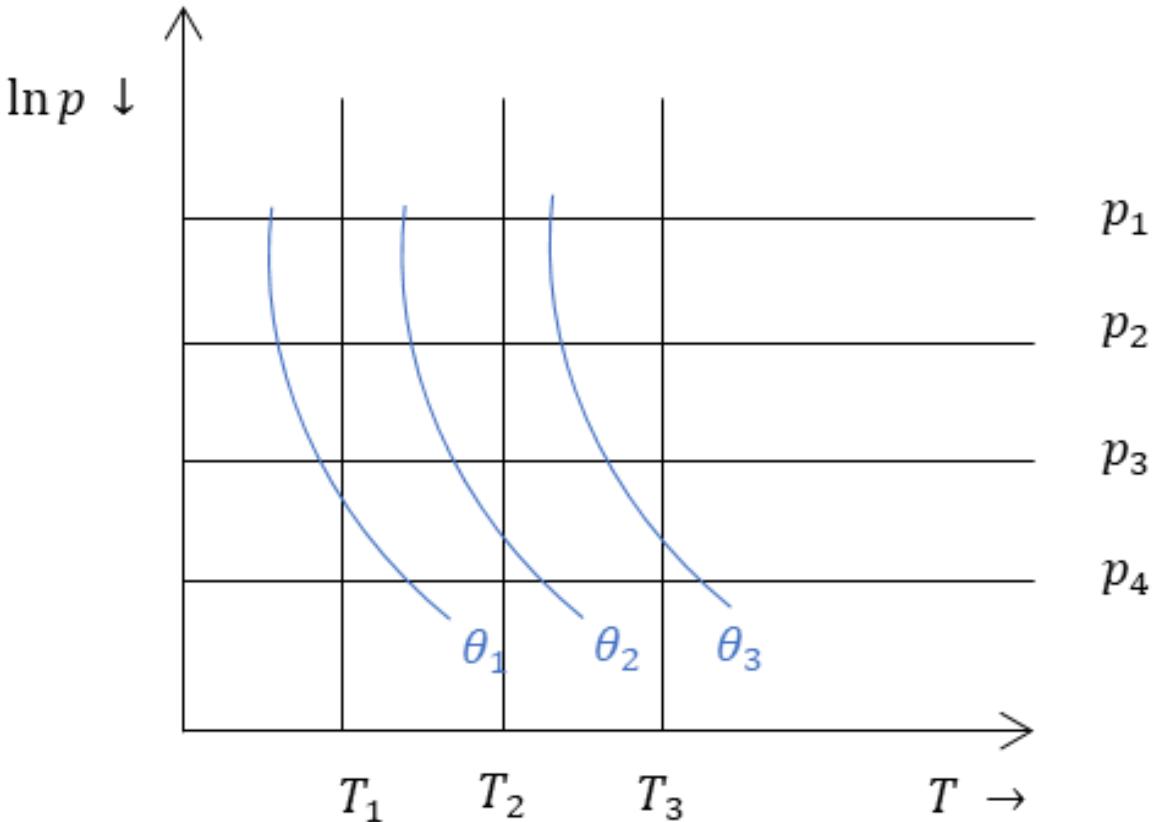
$$\alpha = \frac{RT}{p}$$

- Reverzibilni proces:

$$\oint dw = \oint RdT - \oint RT \frac{dp}{p} = -R \oint T d(\ln p)$$

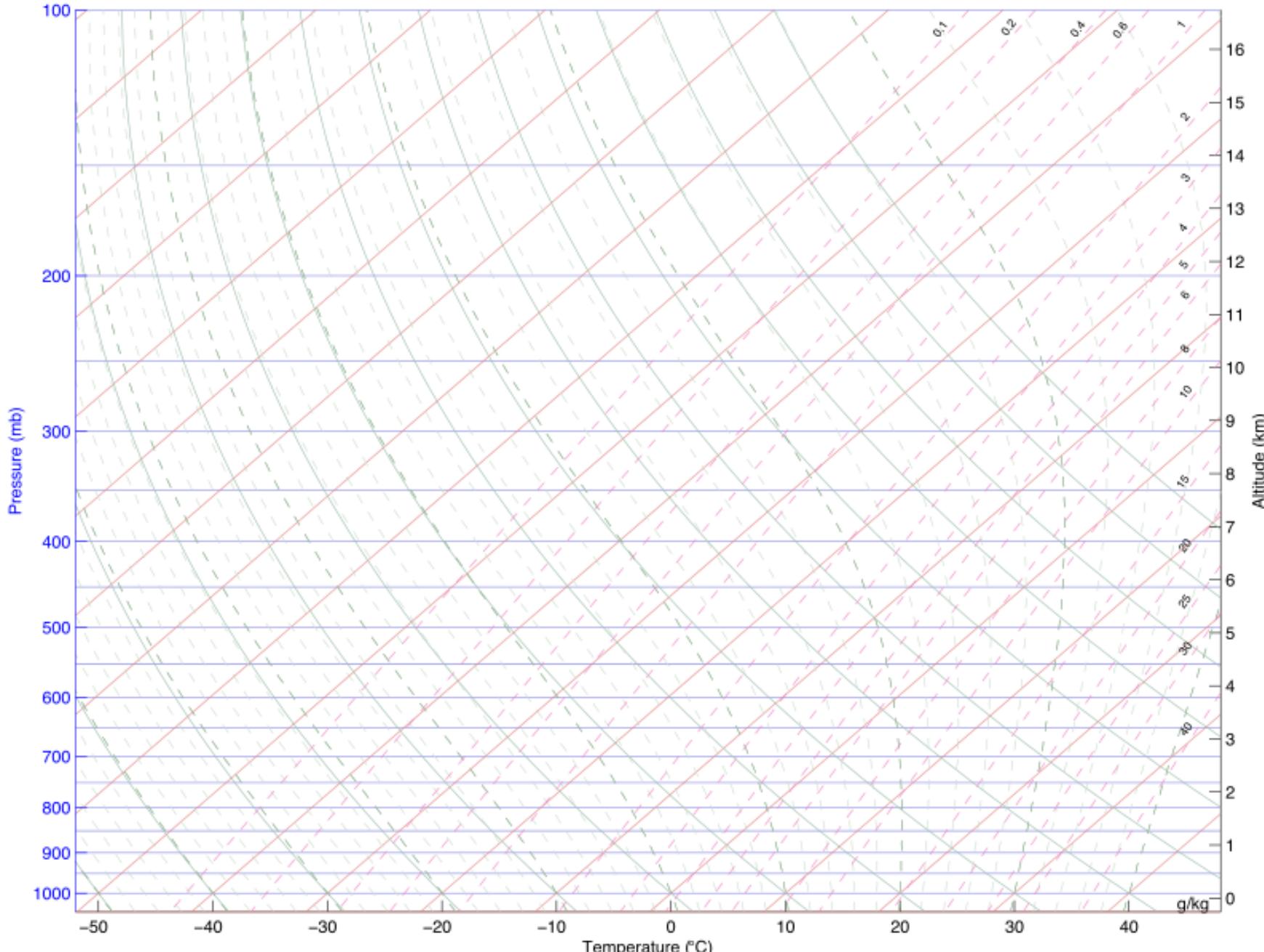
$$\oint RdT = 0$$

- Pravi termodinamički dijagram → područje unutar zatvorene krivulje proporcionalno je energiji uz istu konstantu proporcionalnosti na cijelom dijagramu



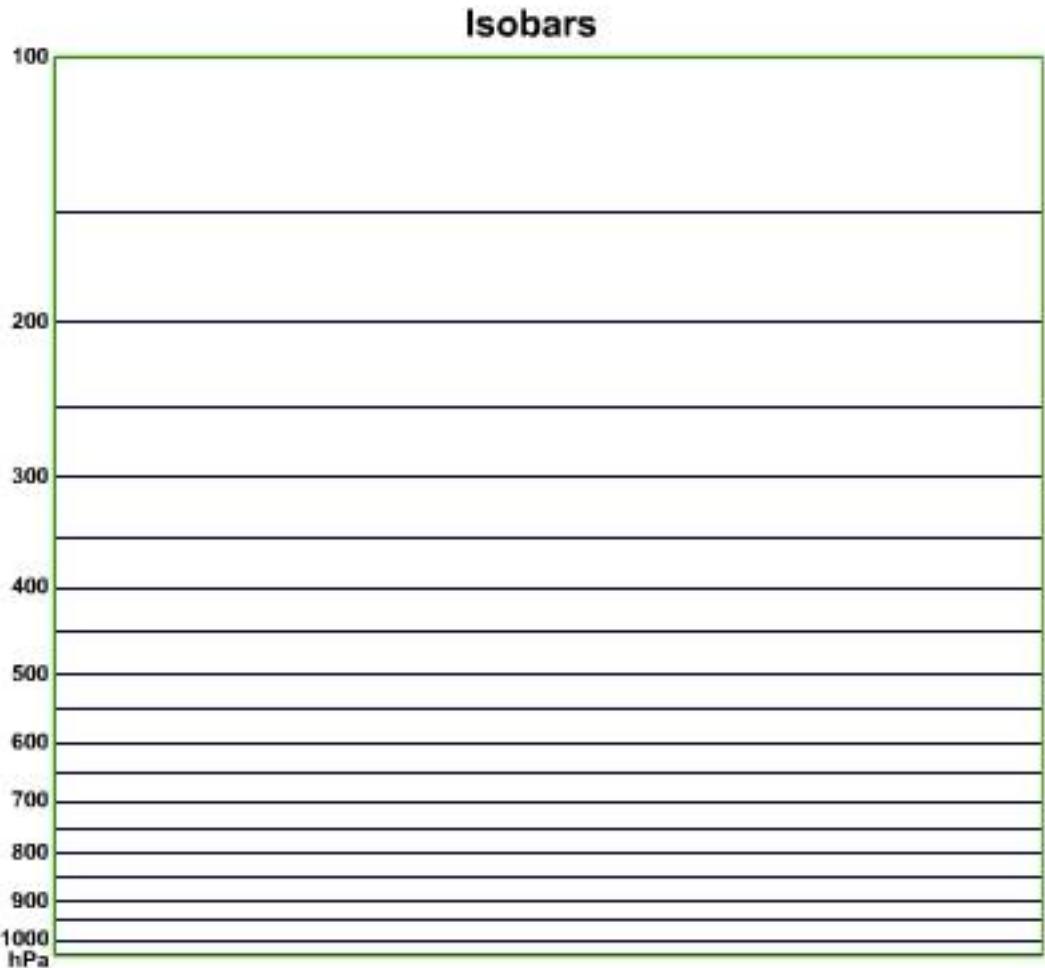
# Emagram

- Kosi emagram: (*skew-T*) najčešće se koristi u praksi  
→ linije tlaka i temperature nisu pod pravim kutom
- Pogledati:  
<https://youtu.be/7p7c85hhgOo>



# Emagram

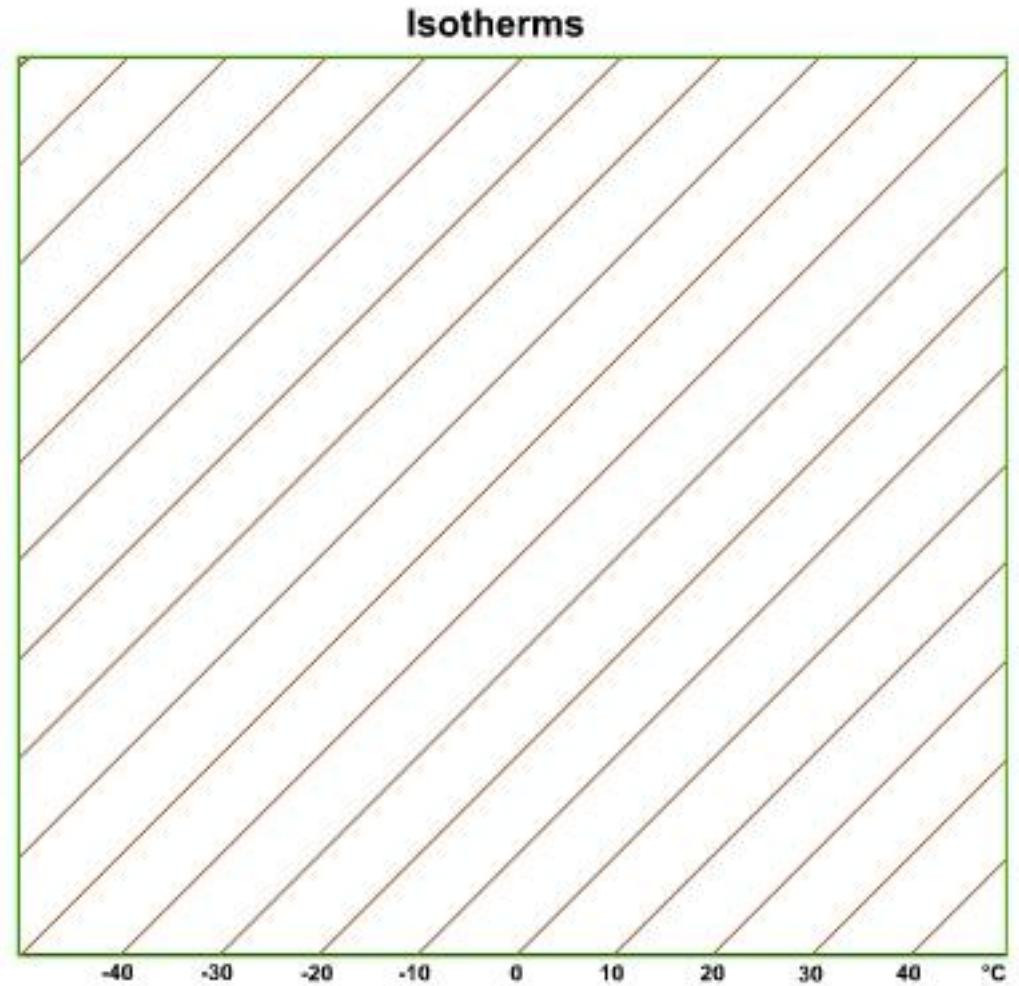
- Izobare → izolinije konstantnog tlaka
- Logaritamska skala



©The COMET Program

# Emagram

- Izoterme → izolinije konstantne temperature



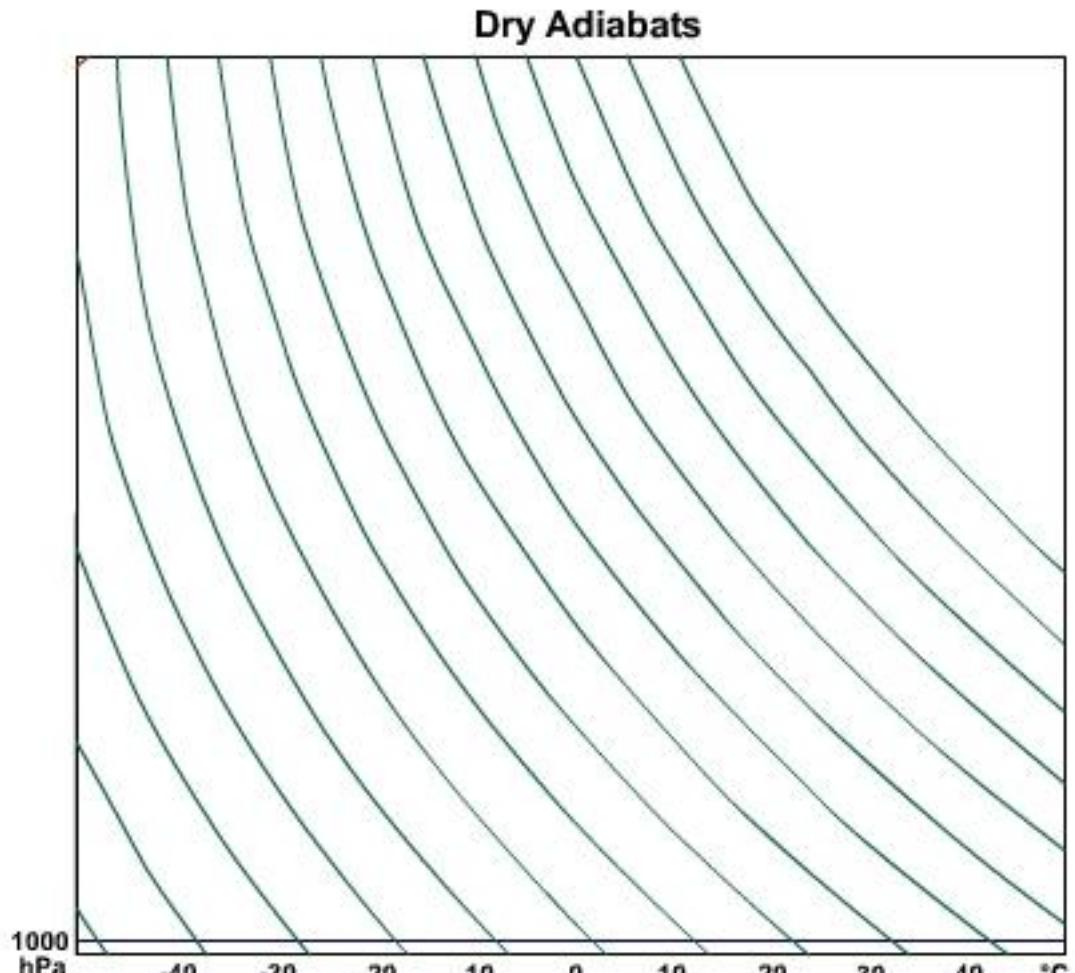
©The COMET Program

Izvor:

[http://tornado.sfsu.edu/geosciences/classes/m201/buoyancy/SkewTMastery/  
mesoprim/skewt/intro.htm](http://tornado.sfsu.edu/geosciences/classes/m201/buoyancy/SkewTMastery/mesoprim/skewt/intro.htm)

# Emagram

- Suhe adijabate → izolinije konstantne potencijalne temperature  $\theta$
- Opisuju promjenu temperature česti suhog zraka koja se vertikalno giba u adijabatskom procesu, tj. kada nema razmjene topline česti s okolinom



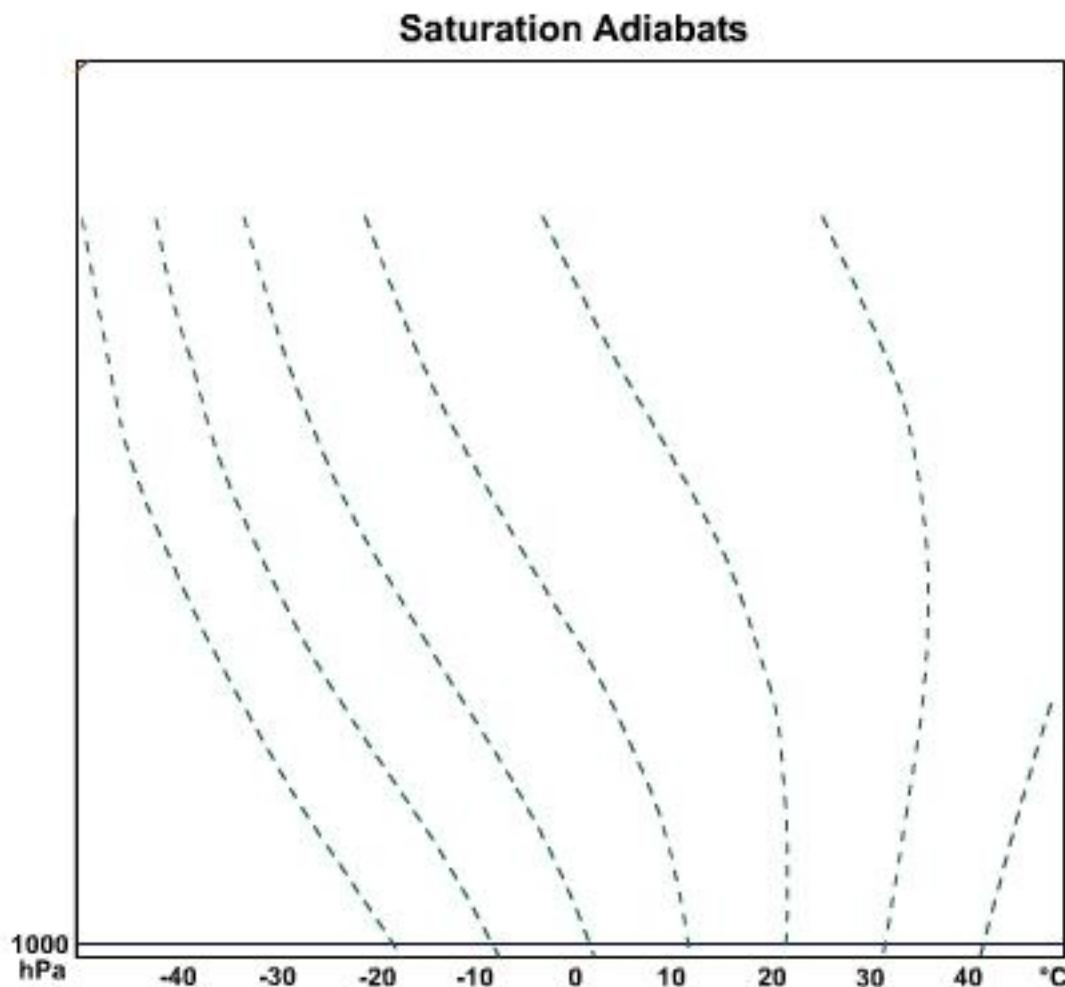
©The COMET Program

Izvor:

<http://tornado.sfsu.edu/geosciences/classes/m201/buoyancy/SkewTMastery/mesoprim/skewt/intro.htm>

# Emagram

- Mokre adijabate → izolinije konstantne ekvivalentne potencijalne temperature  $\theta_{e,a}$
- Opisuju promjenu temperature česti zasićenog zraka koja se vertikalno giba u adijabatskom procesu



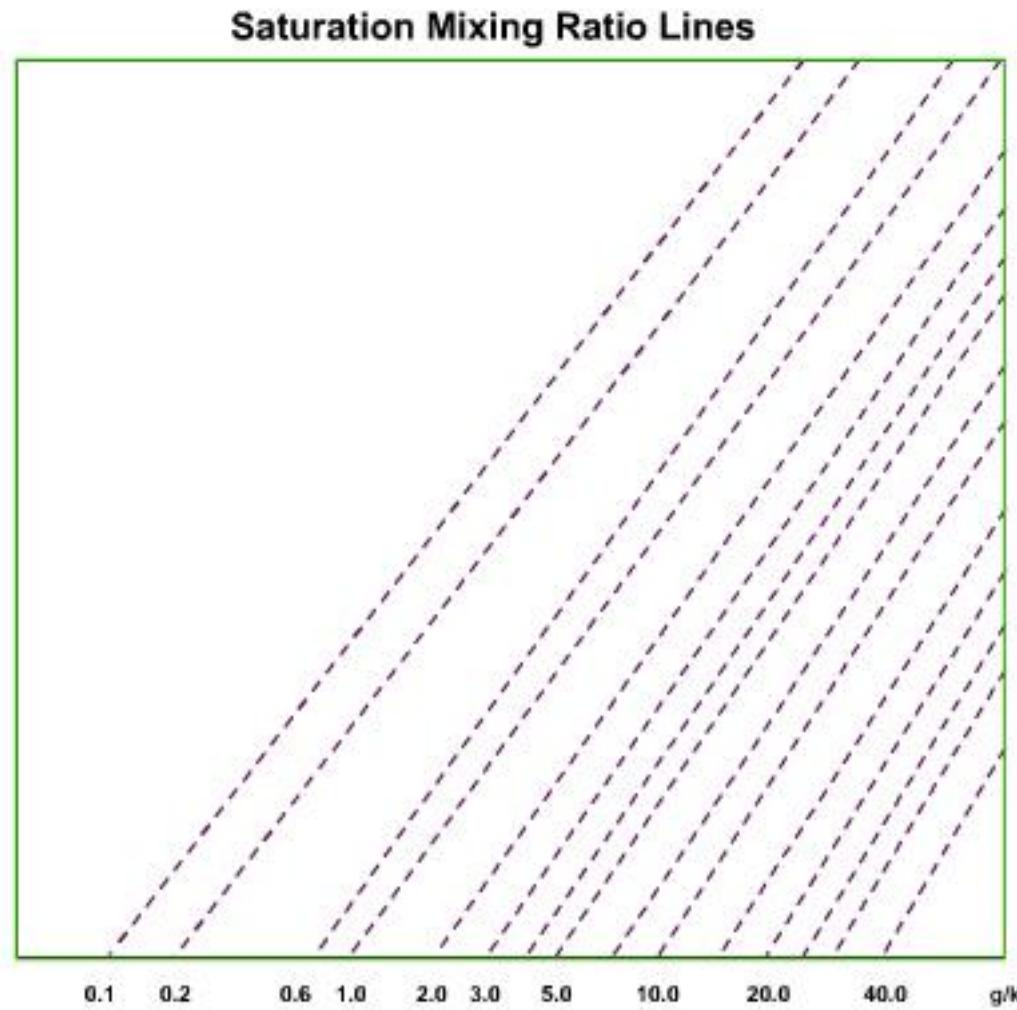
©The COMET Program

Izvor:

<http://tornado.sfsu.edu/geosciences/classes/m201/buoyancy/SkewTMastery/mesoprim/skewt/intro.htm>

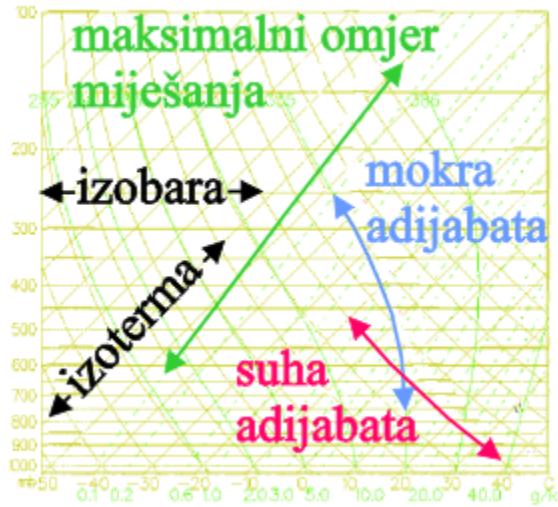
# Emagram

- Izolinije maksimalnog (ravnotežnog) omjera miješanja  $r_s \rightarrow$  maksimalna količina vodene pare koju čest zraka može sadržavati prije nego dođe do kondenzacije
- Izražava se u g/kg (koliko se grama vodene pare nalazi po kilogramu suhog zraka)

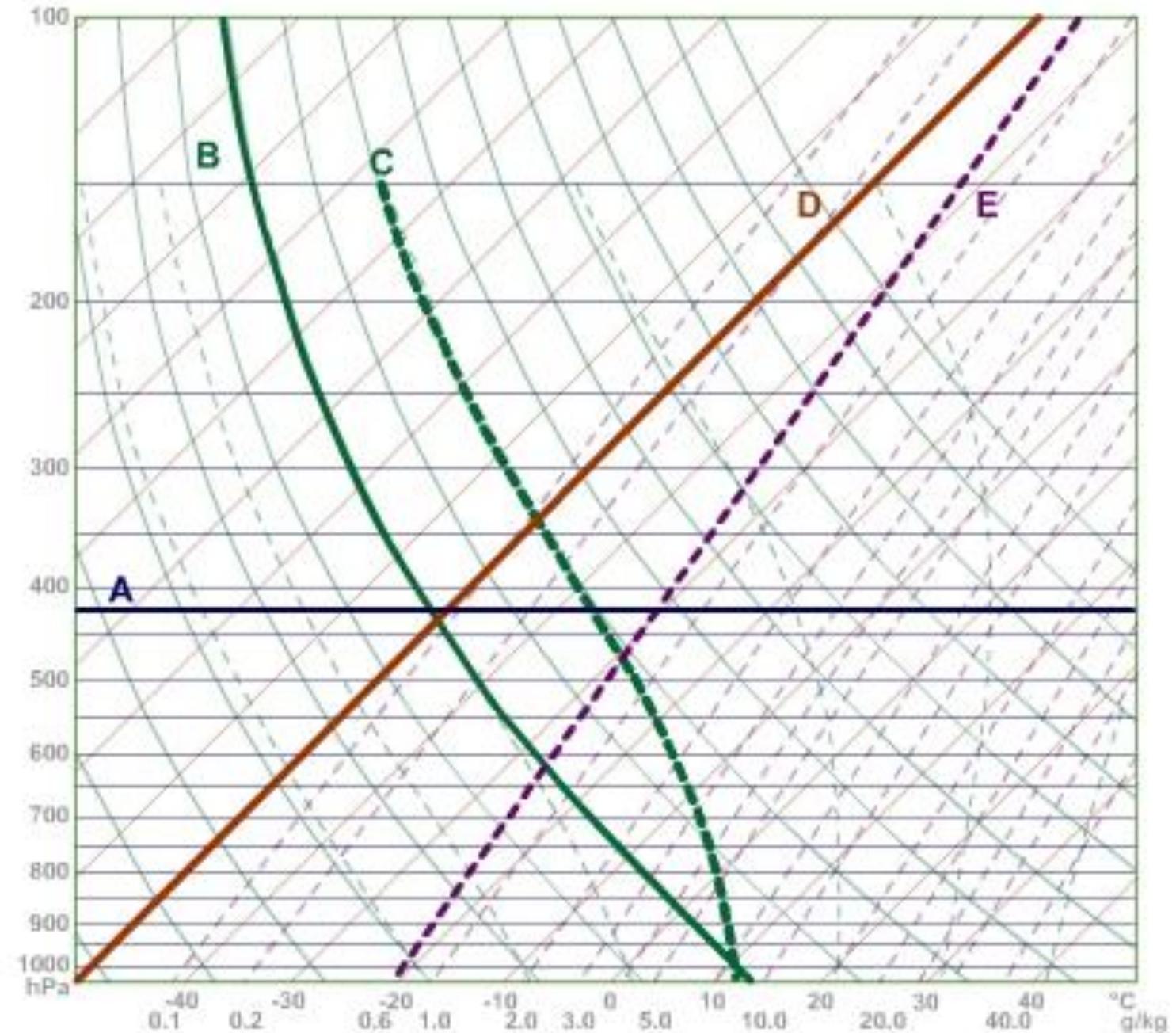


©The COMET Program

# Emagram



- A Izobara
- B Suga adijabata
- C Mokra adijabata ---
- D Izoterma
- E Maksimalni omjer miješanja ---



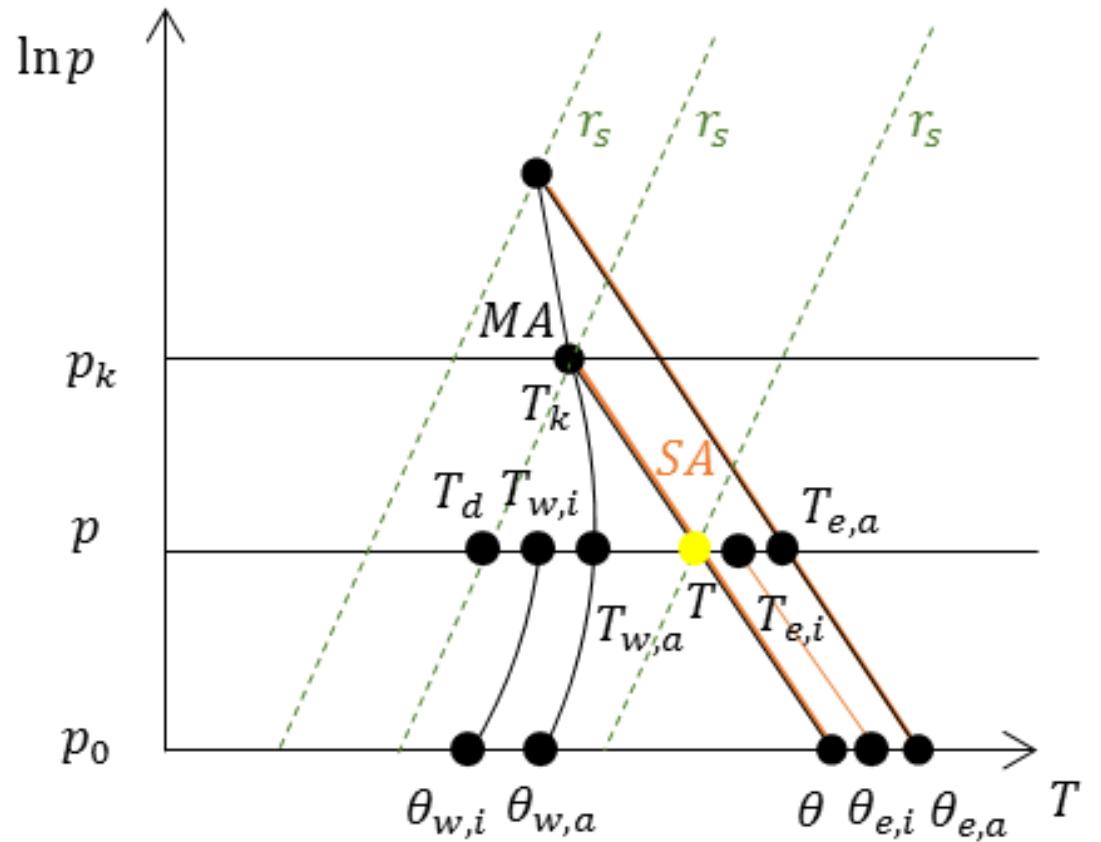
Izvor:

[http://jadran.gfz.hr/pojmovnik\\_t.html#termo\\_dijagram](http://jadran.gfz.hr/pojmovnik_t.html#termo_dijagram)

<http://tornado.sfsu.edu/geosciences/classes/m201/buoyancy/SkewTMastery/mesoprim/skewt/intro.htm>

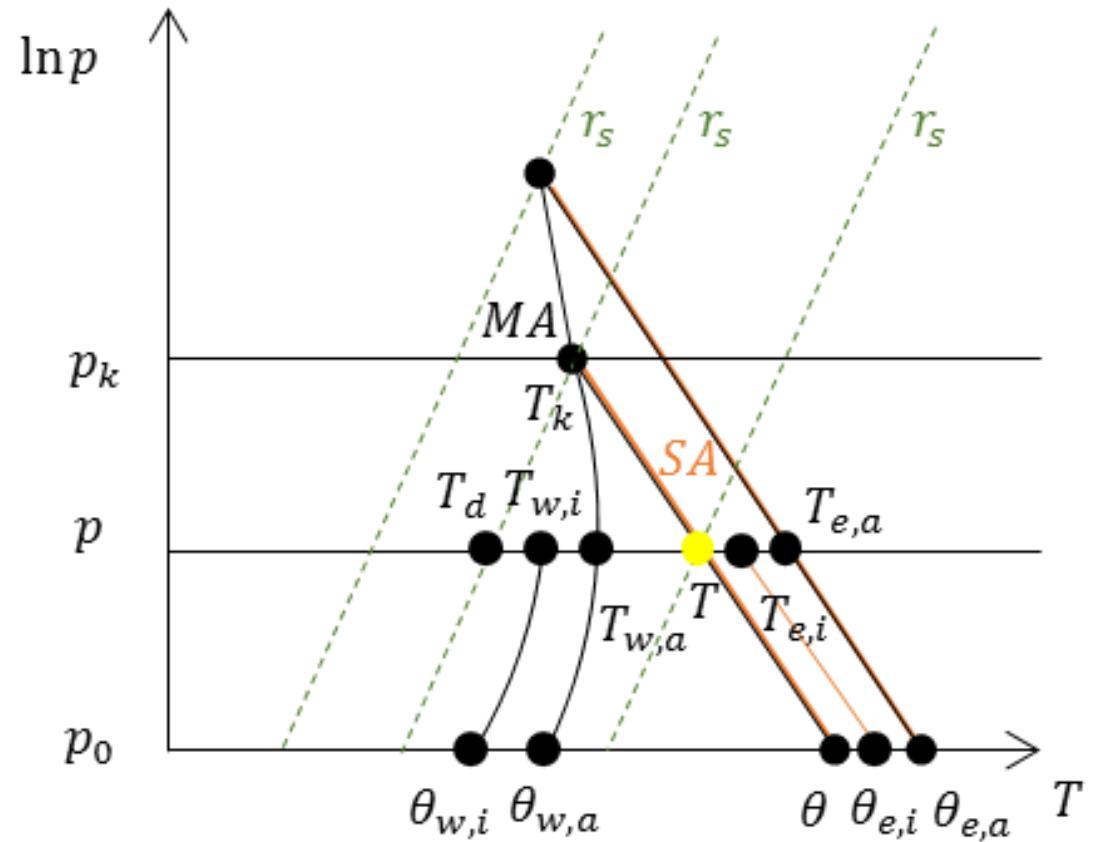
# Emagram

- Nezasićena čest u početku se nalazi pri tlaku  $p$  i temperaturi  $T$
- $\theta$  potencijalna temperatura  $\rightarrow$  temperatura koju bi imala čest zraka kad bi se adijabatskim procesom dovela na tlak od 1000 hPa; konzervativno svojstvo suhoodijabatskog procesa
- Suhoodijabatskim hlađenjem čest postaje zasićena pri temperaturi  $T_k$  i tlaku  $p_k$   $\rightarrow$  kondenzacijska razina (relativna vlažnost česti tu iznosi  $u = 100\%$ )
- $r_s$  maksimalni omjer miješanja  $\rightarrow$  maksimalna količina vodene pare koju čest zraka može sadržavati prije nego dođe do kondenzacije
- $T_d \equiv \tau$  rosište  $\rightarrow$  temperatura na kojoj čest zraka izobarnim ohlađivanjem postaje zasićena vodenom parom; točka gdje se  $r_s$  siječe s početnim tlakom  $p$
- SA suha adijabata
- MA mokra adijabata



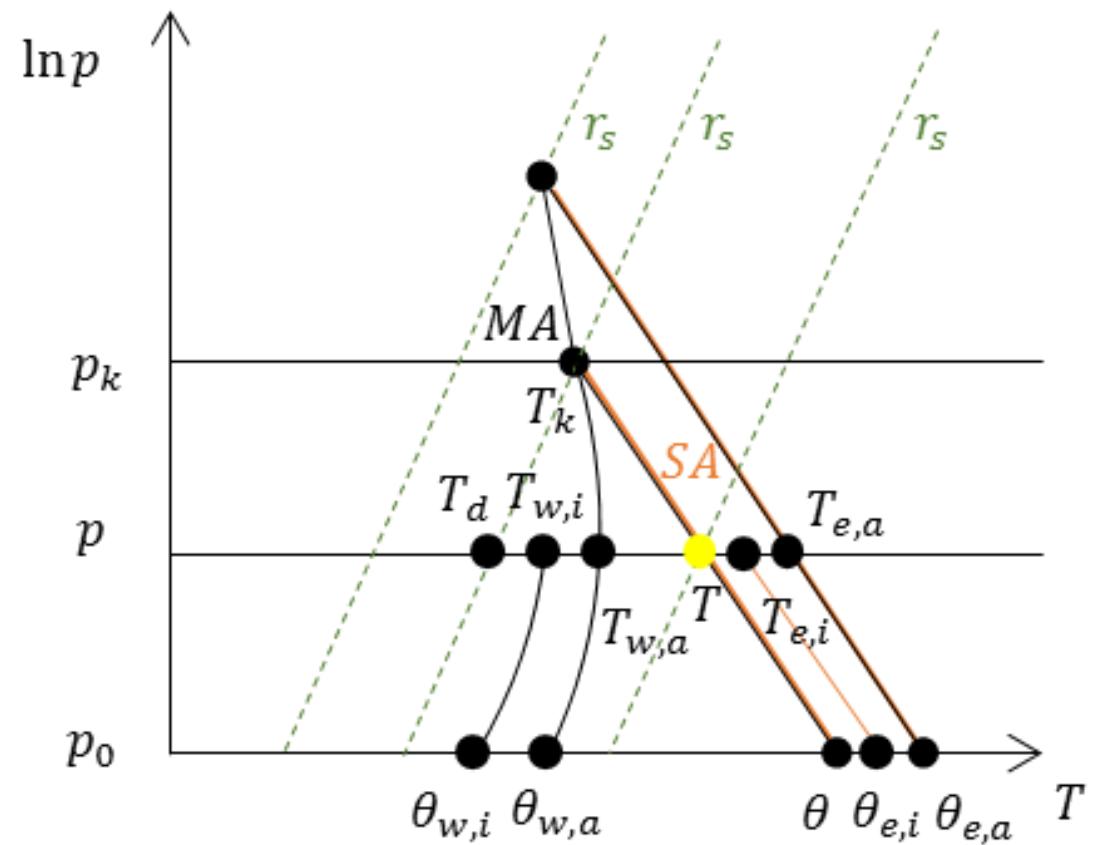
# Emagram

- Mokroadijabatska kompresija s nivoa kondenzacije  $p_k$  na početni tlak  $p \rightarrow T_{w,a}$   
temperatura mokrog termometra u adijabatskom procesu
- $\theta_{w,a}$  potencijalna temperatura mokrog termometra u adijabatskom procesu
- $T_{e,a}$  ekvivalentna adijabatska temperatura  $\rightarrow$  temperatura koju bi čest imala kad bi se sva vлага u česti kondenzirala, a sva latentna toplina utrošila na zagrijavanje česti pri  $\theta = \text{const.}$
- $\theta_{e,a}$  ekvivalentna adijabatska potencijalna temperatura



# Emagram

- $T_{w,i}$  temperatura mokrog termometra u izobarnom procesu  
 $T_{w,i} < T_{w,a}$
- $\theta_{w,i}$  potencijalna temperatura mokrog termometra u izobarnom procesu
- $T_{e,i}$  ekvivalentna izobarna temperatura → temp koju bi čest imala kad bi se sva vlaga u česti kondenzirala, a sva latentna toplina utrošila na zagrijavanje česti pri  $p = \text{const.}$   
 $T_{e,i} \geq T$   
 $T_{e,i} < T_{e,a}$
- $\theta_{e,i}$  ekvivalentna izobarna potencijalna temperatura



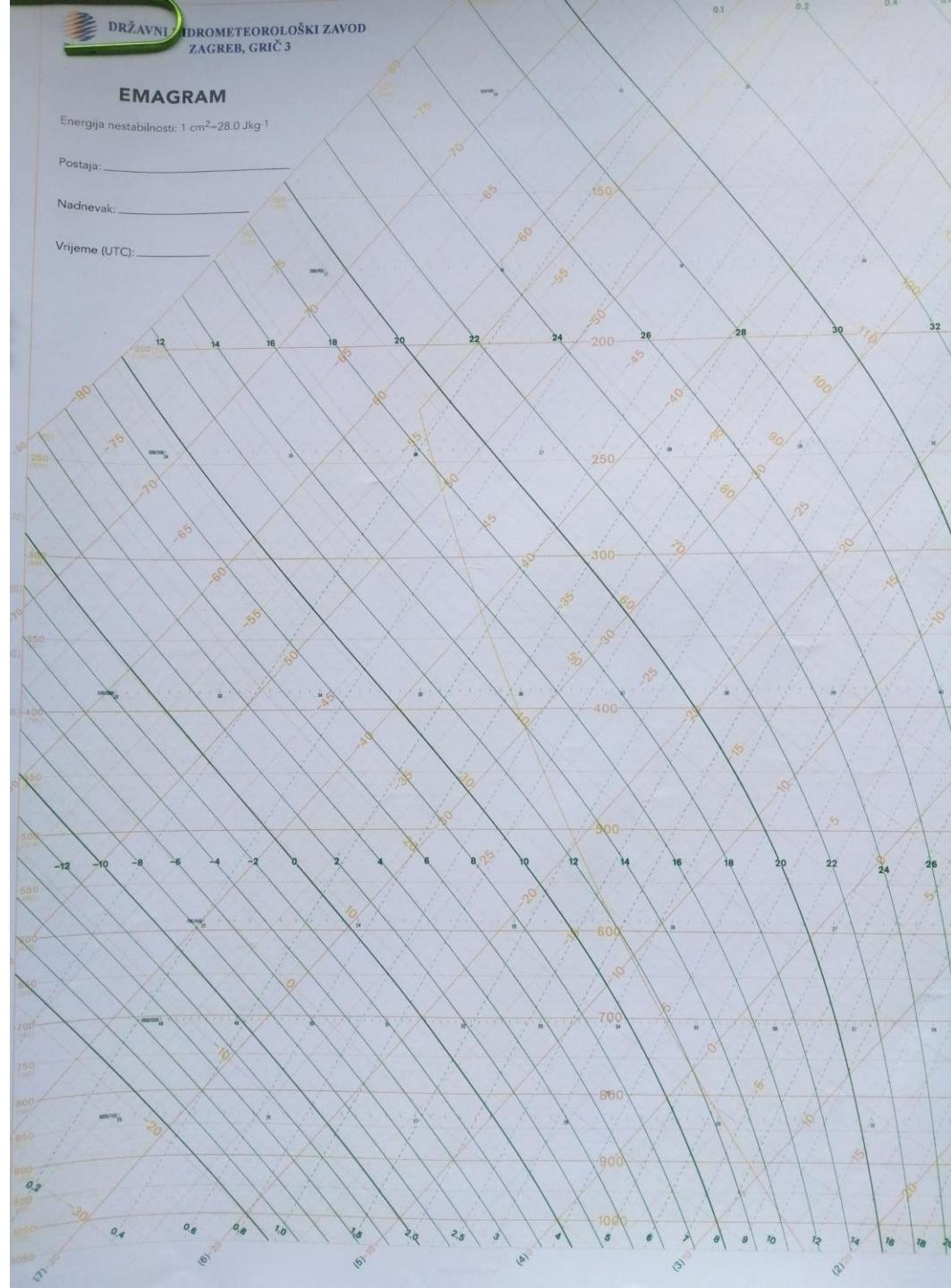
**EMAGRAM**

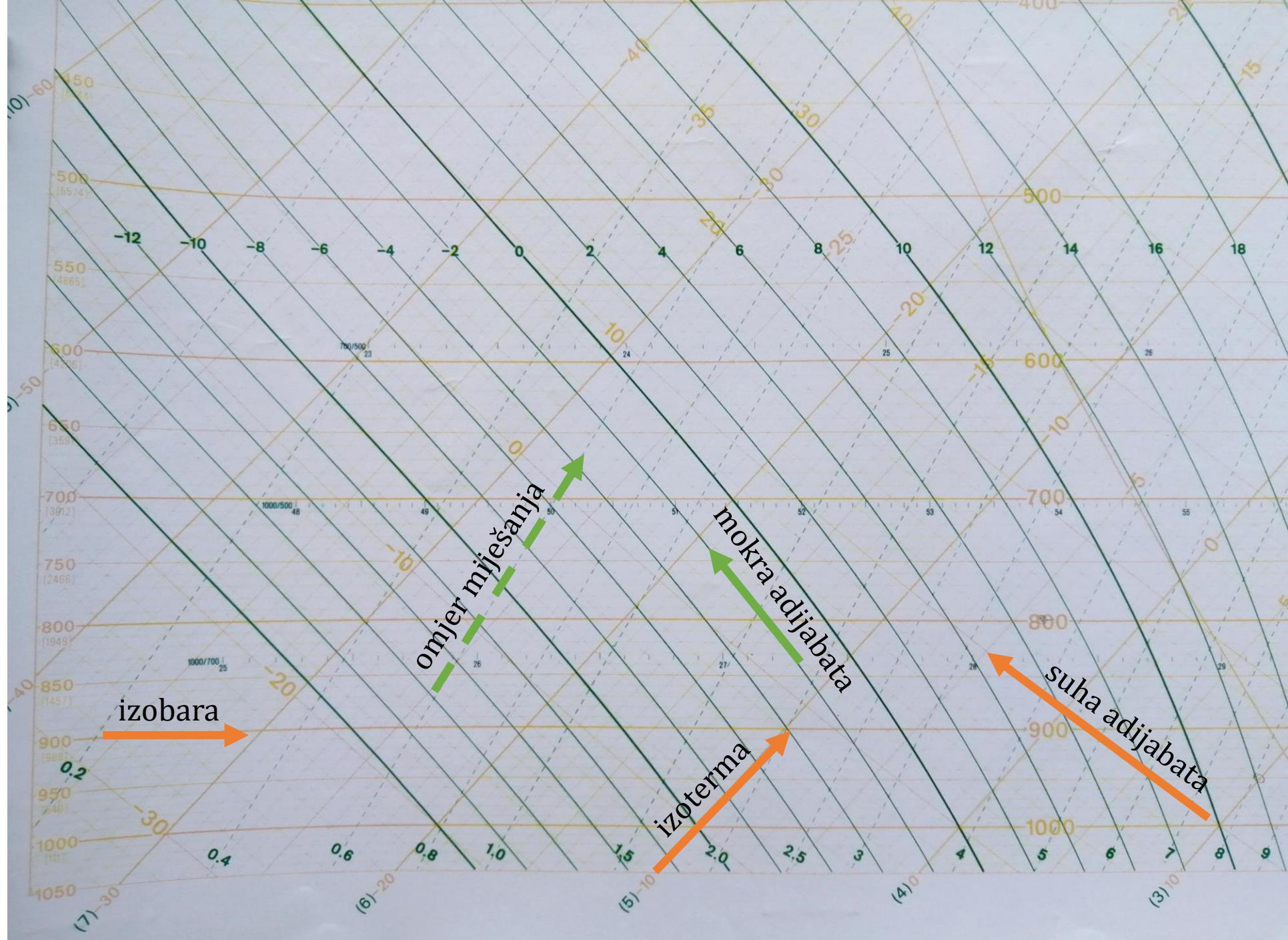
Energija nestabilnosti:  $1 \text{ cm}^2 = 28.0 \text{ J kg}^{-1}$

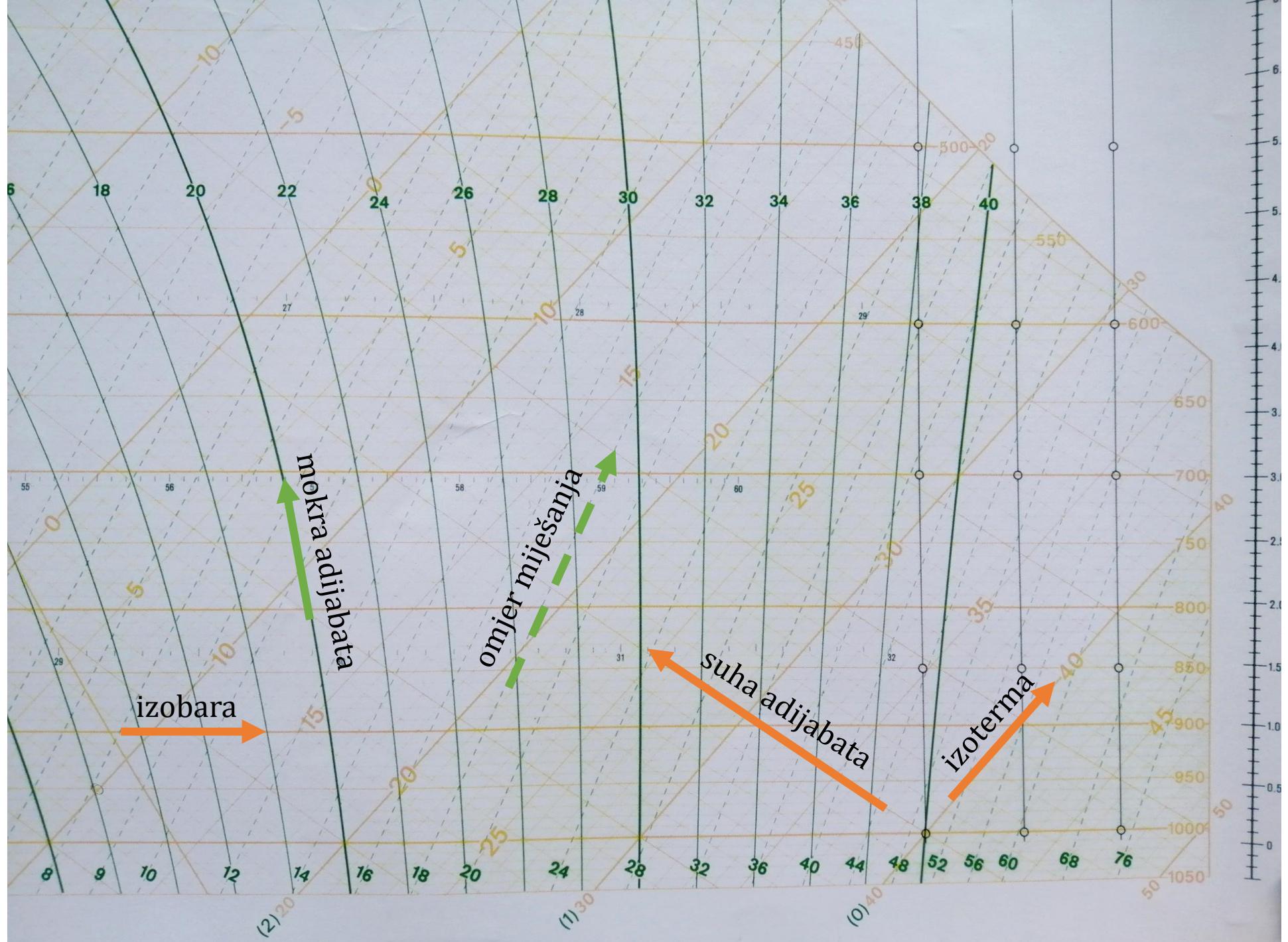
Postaja: \_\_\_\_\_

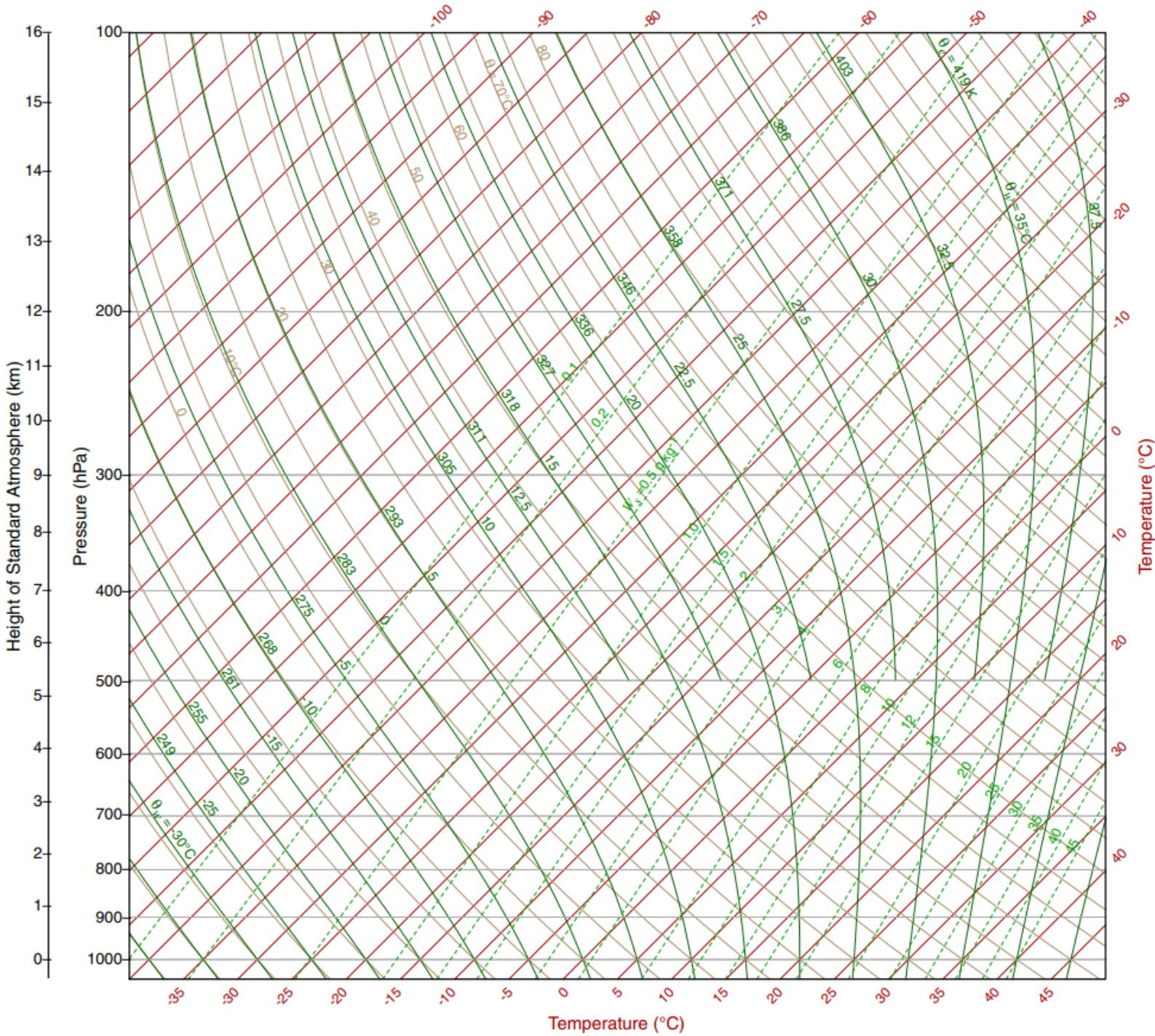
Nadnevak: \_\_\_\_\_

Vrijeme (UTC): \_\_\_\_\_









Izvor:  
<https://www.eoas.ubc.ca/courses/atsc201/A201Resources/ThermoDiagrams/skewT-COLAcolor.pdf>

# Primjeri i zadatci

1. Zrak ima relativnu vlažnost 50% i omjer miješanja  $10 \text{ g kg}^{-1}$ . Ako je tlak zraka 1000 hPa odredite: temperaturu mokrog termometra, visinu nivoa kondenzacije i temperaturu zraka.
2. Temperatura mokrog termometra je  $10^\circ\text{C}$ . Tlak zraka je 1000 hPa, a nivo kondenzacije je na 900 hPa. Odredite relativnu vlažnost i virtualnu temperaturu.
3. Pri tlaku od 900 hPa temperatura zraka je  $15^\circ\text{C}$ , a temperatura mokrog termometra je  $10^\circ\text{C}$ . Odredite nivo kondenzacije.
4. Čest vlažnog zraka pri tlu ima temperaturu  $20^\circ\text{C}$ . Adijabatičkim dizanjem čest postaje zasićena na nivou 800 hPa. Kolika je temperatura rosišta ako je tlak pri tlu 1000 hPa?
5. Temperatura vlažnog zraka je 280 K, tlak 900 hPa, a nivo kondenzacije se nalazi na 820 hPa. Odredite relativnu vlažnost i temperaturu mokrog termometra.
6. Čest vlažnog zraka nalazi se pri tlaku 920 hPa i temperaturi  $11^\circ\text{C}$ . Nivo kondenzacije je 800 hPa. Nadite temperaturu rosišta i temperaturu mokrog termometra.

7. Čest zraka ima početnu temperaturu  $15^{\circ}\text{C}$ , a je rosište na  $2^{\circ}\text{C}$ . Adijabatički se podiže s nivoa 1000 hPa. Nadite nivo kondenzacije i temperaturu na tom nivou. Ako se čest podigne za dalnjih 200 hPa, kolika će joj tada biti temperatura? Koliko se vode kondenziralo pri podizanju?

8. U nekoj točki na navjetrinskoj strani planine izmjerene su vrijednosti:  $T = 10^{\circ}\text{C}$ ,  $u = 90\%$ ,  $p = 900$  hPa. Kolika je temperatura zraka na početnom tlaku nakon što zrak priđe preko planine visoke 2000 m? Tlak na vrhu planine iznosi 800 hPa.

# Rješenja zadataka

1. Zrak ima relativnu vlažnost 50% i omjer miješanja  $10 \text{ g kg}^{-1}$ . Ako je tlak zraka 1000 hPa odredite: temperaturu mokrog termometra, visinu nivoa kondenzacije i temperaturu zraka.

### Rješenje:

$$u = 50\%$$

$$r = 10 \text{ g kg}^{-1}$$

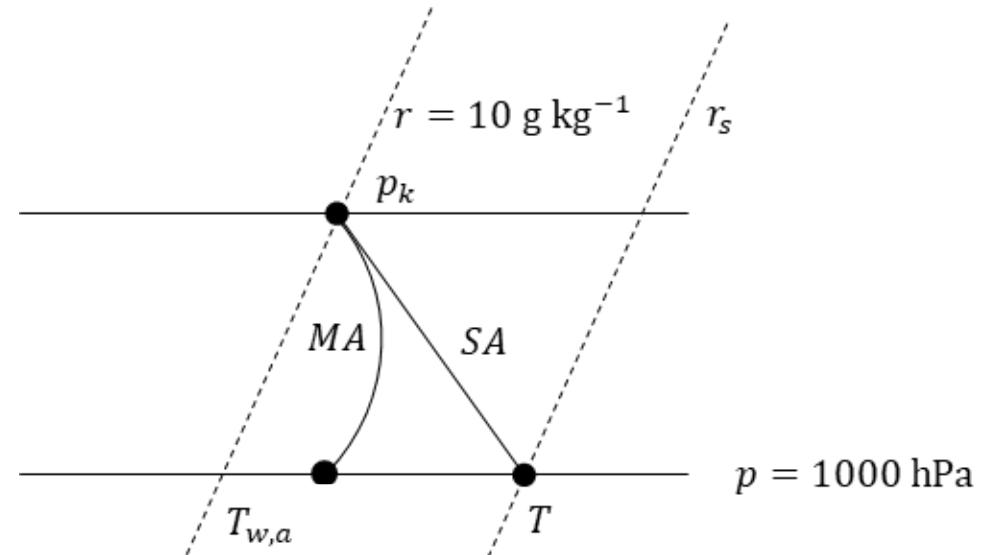
$$p = 1000 \text{ hPa}$$


---

$$T_{w,a} = ? \quad p_k = ? \quad T = ?$$

- Iz zadanih podataka izračunati maksimalni omjer miješanja:

$$u = \frac{r}{r_s} \rightarrow r_s = \frac{r}{u} = \frac{10 \text{ g kg}^{-1}}{0.5} = 20 \text{ g kg}^{-1}$$



- Skica postupka na emagramu

Postupak na emagramu:

- Naći sjecište  $r_s = 20 \text{ g kg}^{-1}$  i  $p = 1000 \text{ hPa}$  i očitati temperaturu:

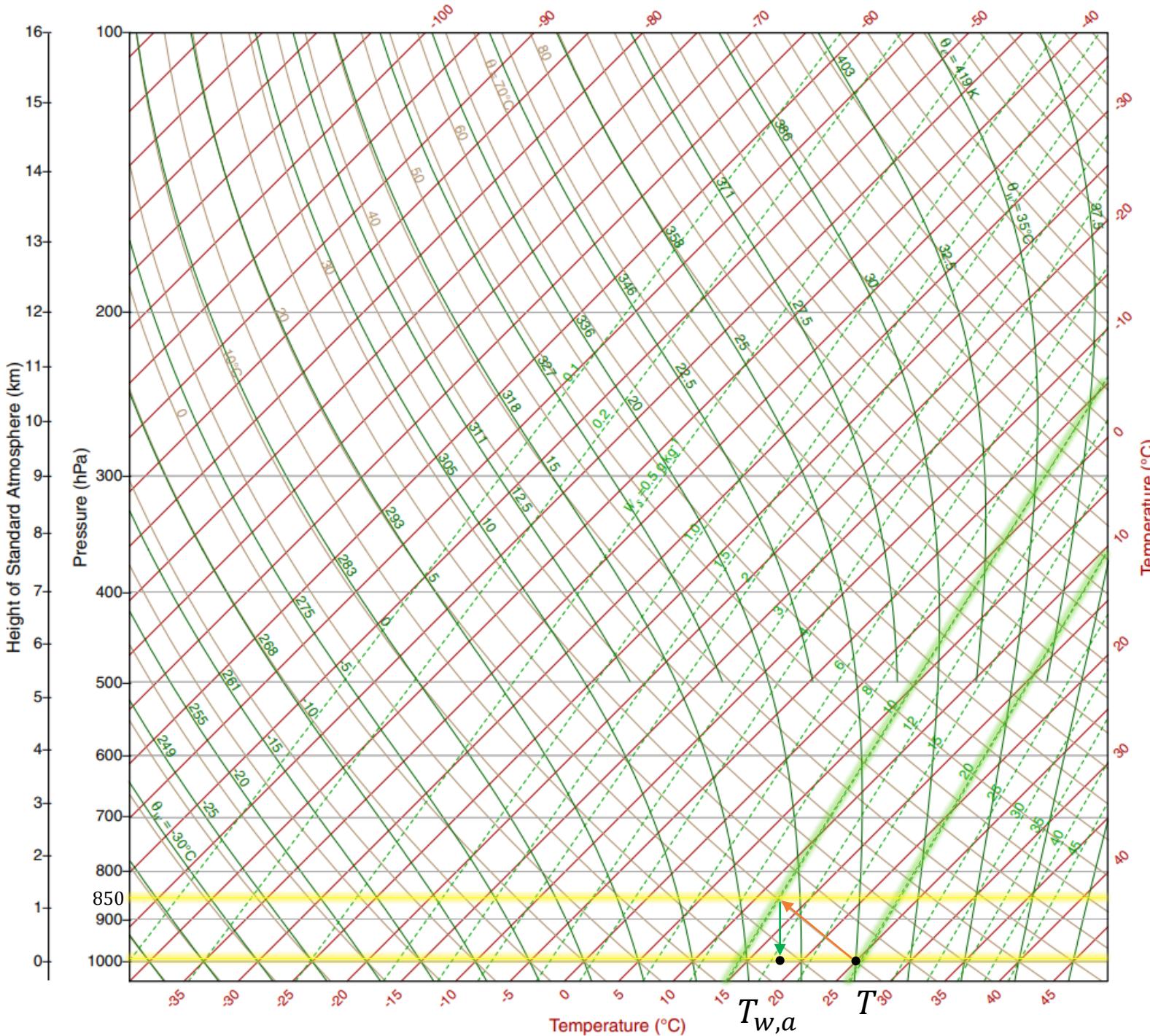
$$T = 25^\circ\text{C}$$

- Od temperature  $T$  i tlaka  $p$  popeti se suhom adijabatom do  $r = 10 \text{ g kg}^{-1}$  i očitati nivo kondenzacije:

$$p_k = 850 \text{ hPa}$$

- S nivoa kondenzacije  $p_k$  spustiti se prateći mokru adijabatu do početnog tlaka  $p = 1000 \text{ hPa}$  i očitati vrijednost temperature mokrog termometra:

$$T_{w,a} = 17.5^\circ\text{C}$$



2. Temperatura mokrog termometra je  $10^{\circ}\text{C}$ . Tlak zraka je 1000 hPa, a nivo kondenzacije je na 900 hPa. Odredite relativnu vlažnost i virtualnu temperaturu.

**Rješenje:**

$$T_{w,a} = 10^{\circ}\text{C}$$

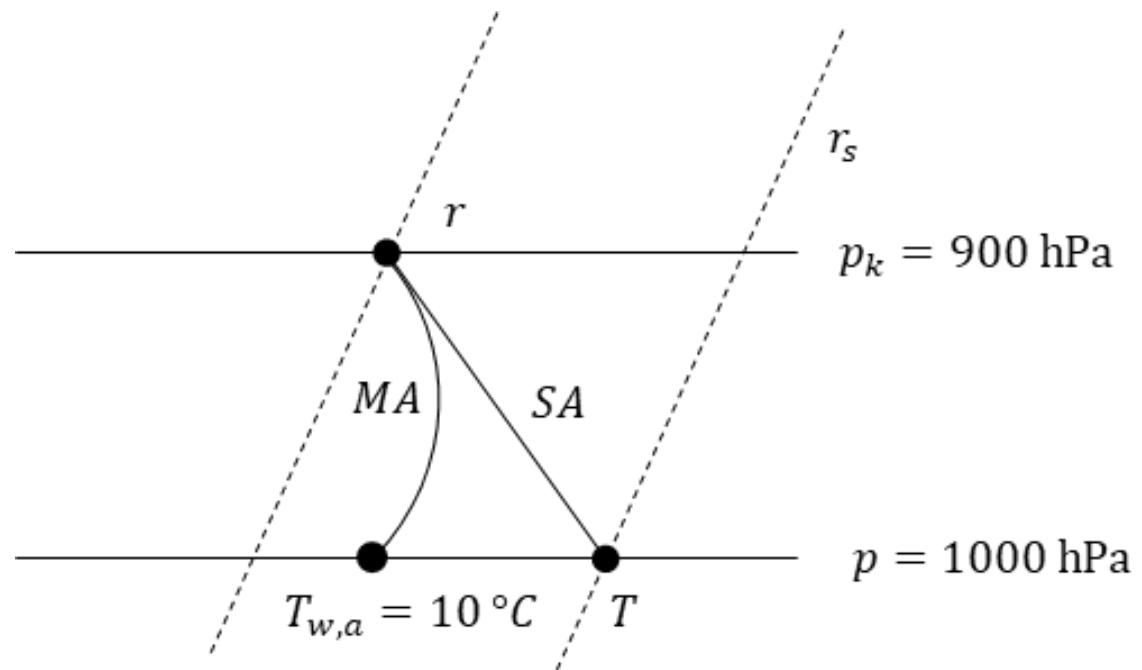
$$p = 1000 \text{ hPa}$$

$$p_k = 900 \text{ hPa}$$

---

$$u = ? \quad T_V = ?$$

- Skica postupka na emagramu



### Postupak na emagramu:

- Od tlaka 1000 hPa i temp mokrog termometra  $T_{w,a} = 10^\circ\text{C}$  slijediti mokru adijabatu do nivoa kondenzacije  $p_k = 900 \text{ hPa}$  i očitati omjer miješanja:
- $$r = 6 \text{ g kg}^{-1}$$
- S nivoa kondenzacije po suhoj adijabati spustiti se do početnog tlaka 1000 hPa i očitati temp zraka:
- $$T = 14^\circ\text{C}$$

- Očitati omjer miješanja u toj točki:

$$r_s = 10 \text{ g kg}^{-1}$$

- Izračunati relativnu vlažnost:

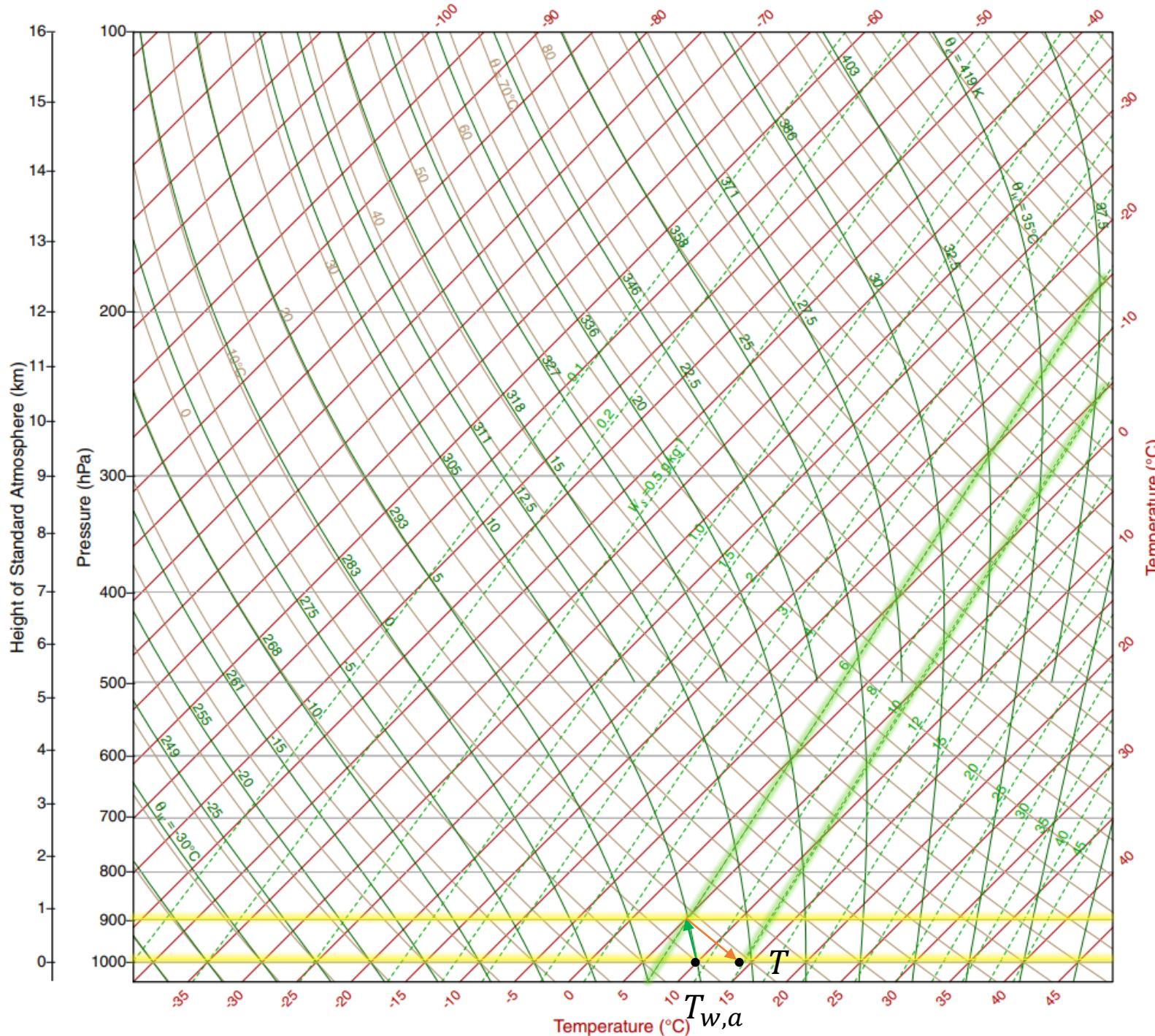
$$u = \frac{r}{r_s} = \frac{6}{10} = 0.6 = 60\%$$

- Izračunati virtualnu temperaturu:

$$T_V = T(1 + 0.605 r)$$

$$T_V = 287.15 \text{ K} (1 + 0.605 \cdot 6 \cdot 10^{-3})$$

$$T_V = 288.19 \text{ K}$$



3. Pri tlaku od 900 hPa temperatura zraka je  $15^{\circ}\text{C}$ , a temperatura mokrog termometra je  $10^{\circ}\text{C}$ . Odredite nivo kondenzacije.

Rješenje:

$$p = 900 \text{ hPa}$$

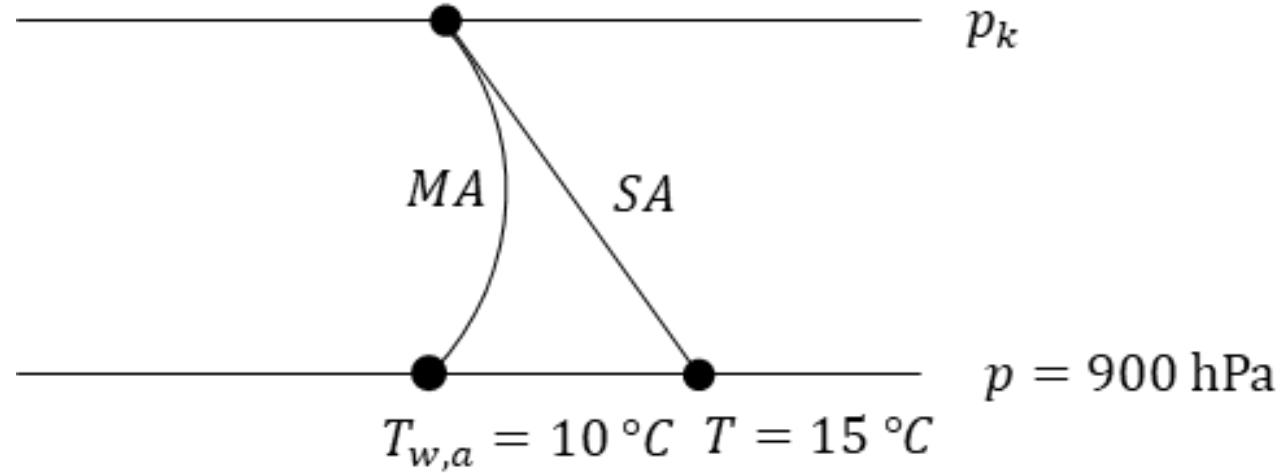
$$T = 15^{\circ}\text{C}$$

$$T_{w,a} = 10^{\circ}\text{C}$$

---

$$p_k = ?$$

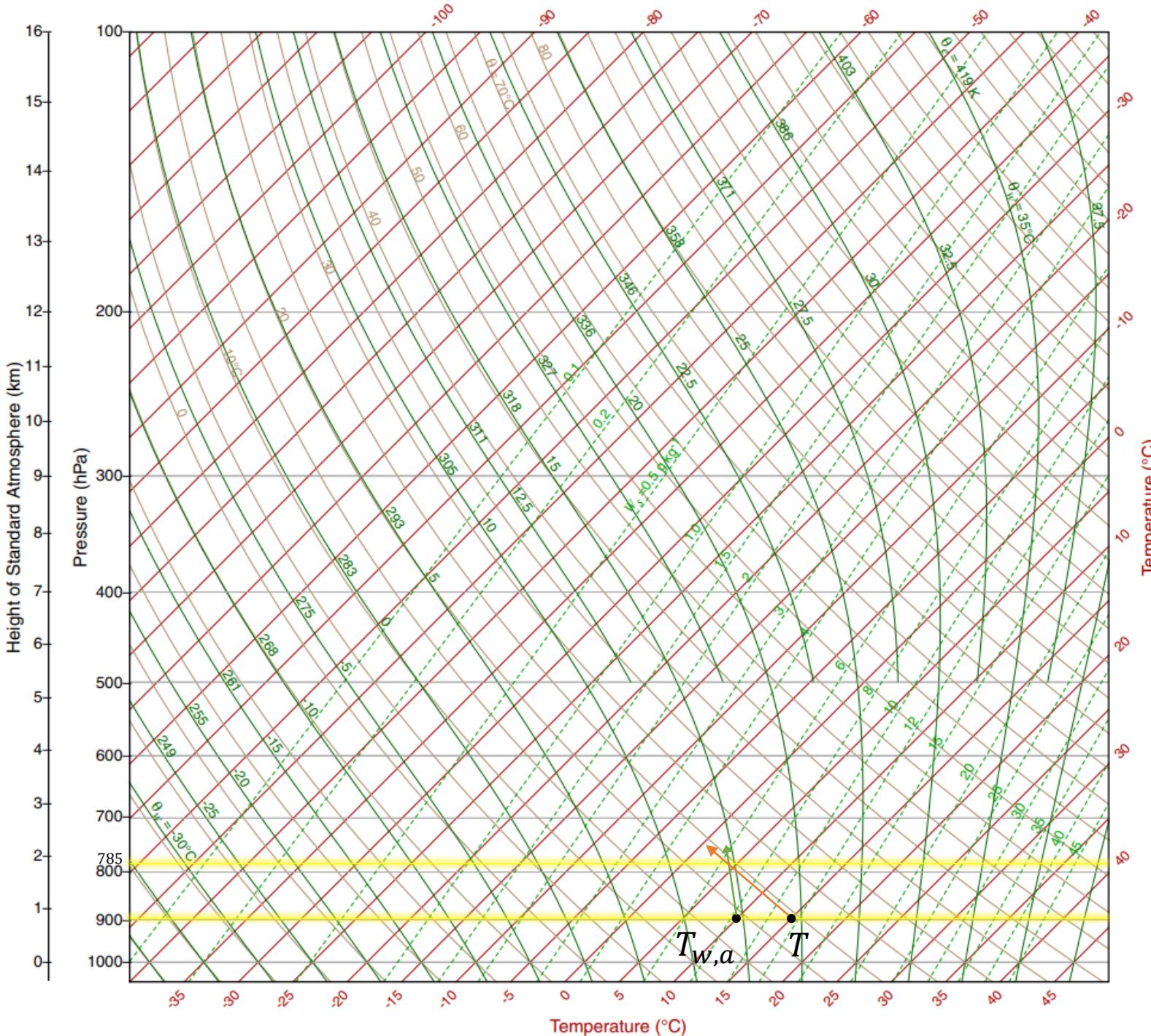
- Skica postupka na emagramu



### Postupak na emagramu:

- Pratimo mokru adijabatu koja prolazi kroz temperaturu mokrog termometra  $T_{w,a} = 10^\circ\text{C}$  pri 900 hPa i suhu adijabatu koja prolazi kroz temperaturu  $T = 15^\circ\text{C}$  pri 900 hPa
- Nivo kondenzacije nalazi se na sjecištu te dvije adijabate:

$$p_k = 785 \text{ hPa}$$



4. Čest vlažnog zraka pri tlu ima temperaturu  $20^{\circ}\text{C}$ . Adijabatičkim dizanjem čest postaje zasićena na nivou 800 hPa. Kolika je temperatura rosišta ako je tlak pri tlu 1000 hPa?

**Rješenje:**

$$p_k = 800 \text{ hPa}$$

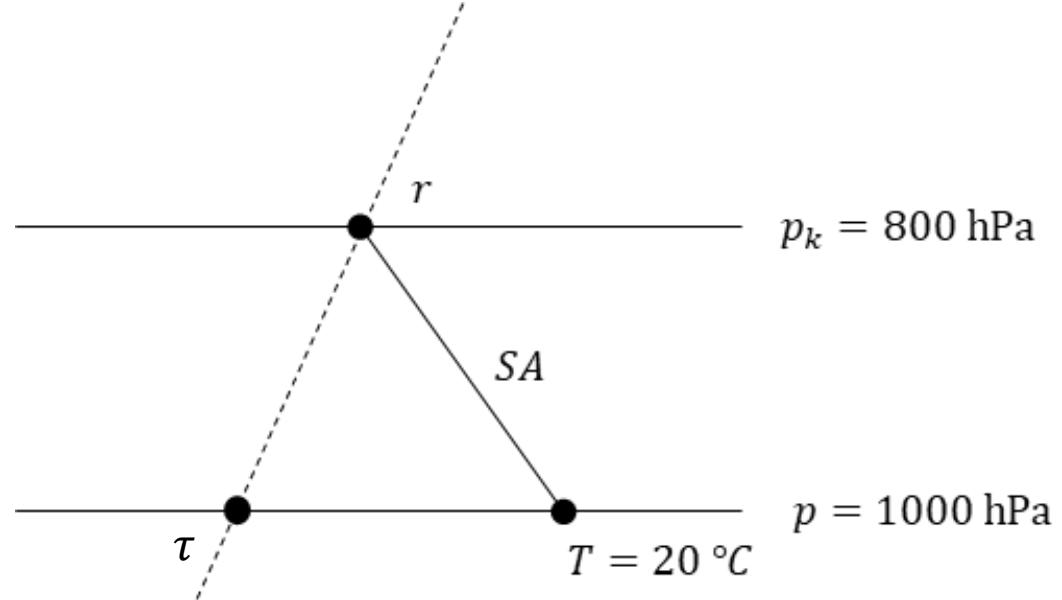
$$T = 20^{\circ}\text{C}$$

$$p = 1000 \text{ hPa}$$

---

$$\tau = ?$$

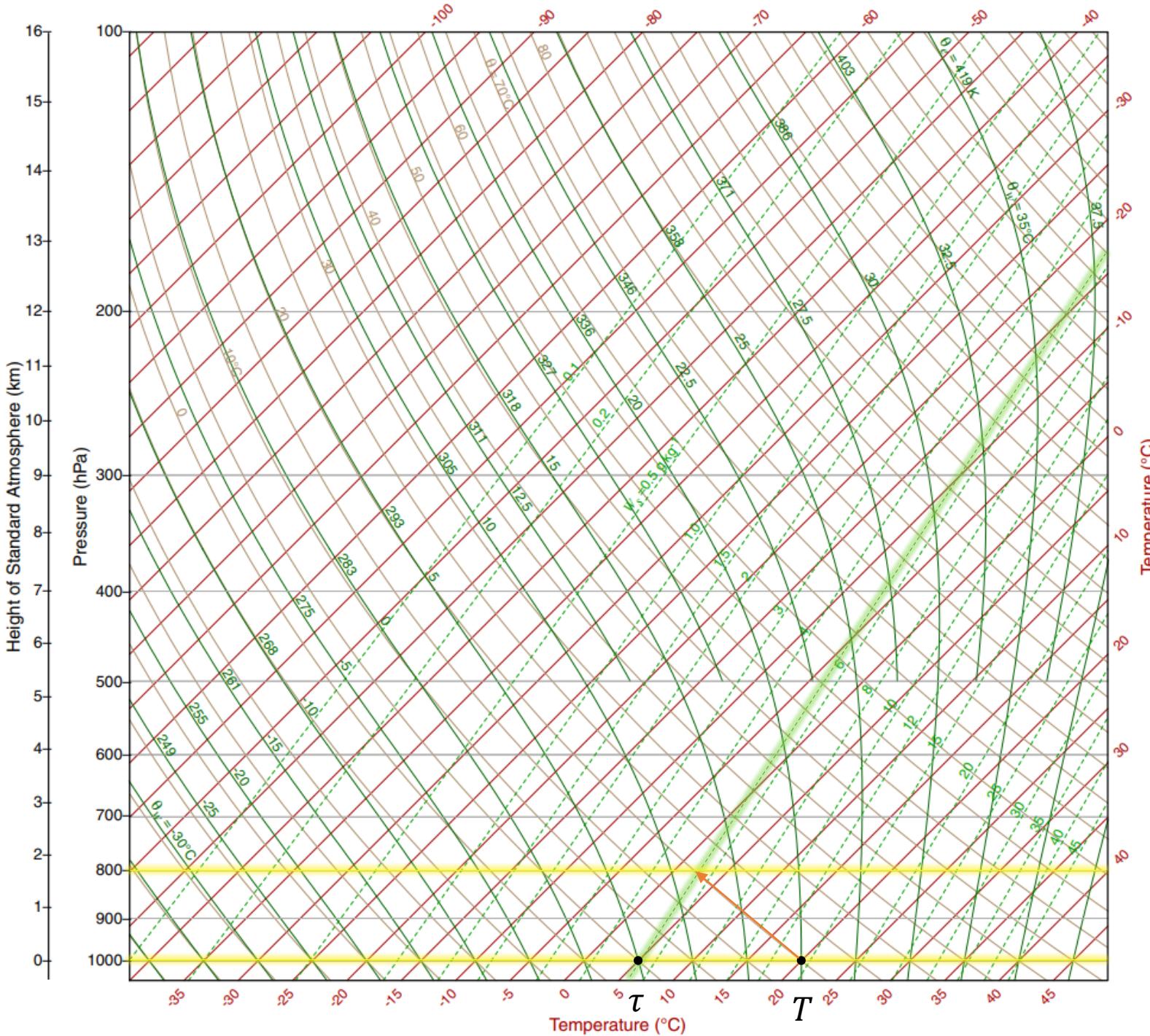
- Skica postupka na emagramu



### Postupak na emagramu:

- Od početnog tlaka 1000 hPa i temperature  $20^{\circ}\text{C}$  treba slijediti suhu adijabatu do nivoa kondenzacije na 800 hPa.
- Zatim se prateći izoliniju omjera miješanja koja siječe suhu adijabatu na nivou kondenzacije  $p_k$  treba spustiti do početnog tlaka 1000 hPa, gdje se očita temperatura rosišta:

$$\tau = 5^{\circ}\text{C}$$



5. Temperatura vlažnog zraka je 280 K, tlak 900 hPa, a nivo kondenzacije se nalazi na 820 hPa. Odredite relativnu vlažnost i temperaturu mokrog termometra.

**Rješenje:**

$$T = 280 \text{ K} \sim 7^\circ\text{C}$$

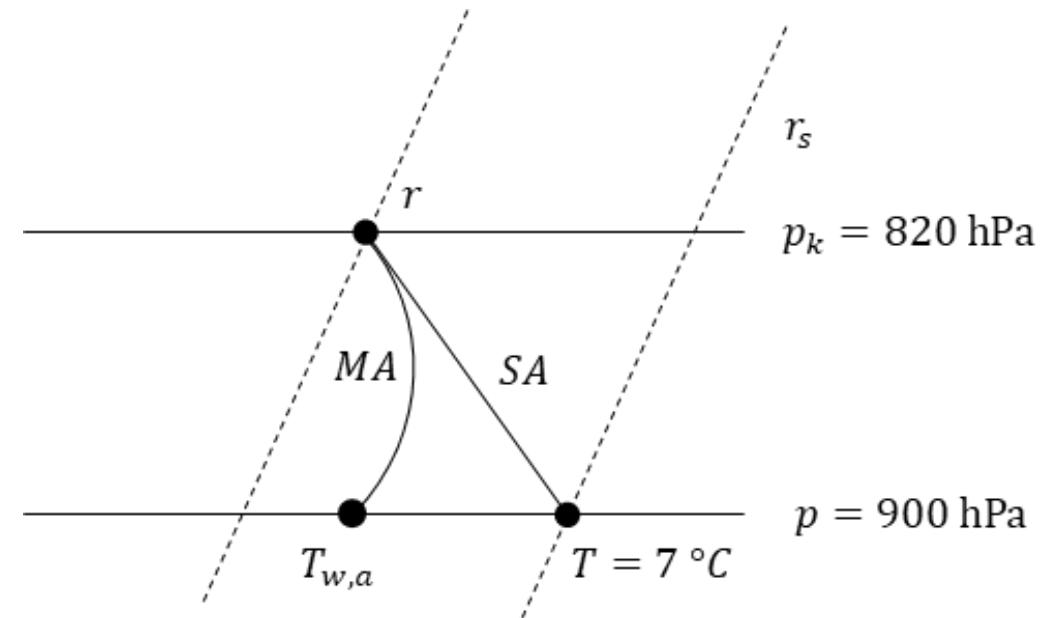
$$p = 900 \text{ hPa}$$

$$p_k = 820 \text{ hPa}$$

---

$$u = ? \quad T_{w,a} = ?$$

- Skica postupka na emagramu



### Postupak na emagramu:

- Na početnom tlaku 900 hPa i temperaturi  $7^\circ\text{C}$  očita se maksimalni omjer miješanja:

$$r_s = 7 \text{ g kg}^{-1}$$

- Prateći suhu adijabatu do nivoa kondenzacije 820 hPa očita se omjer miješanja:

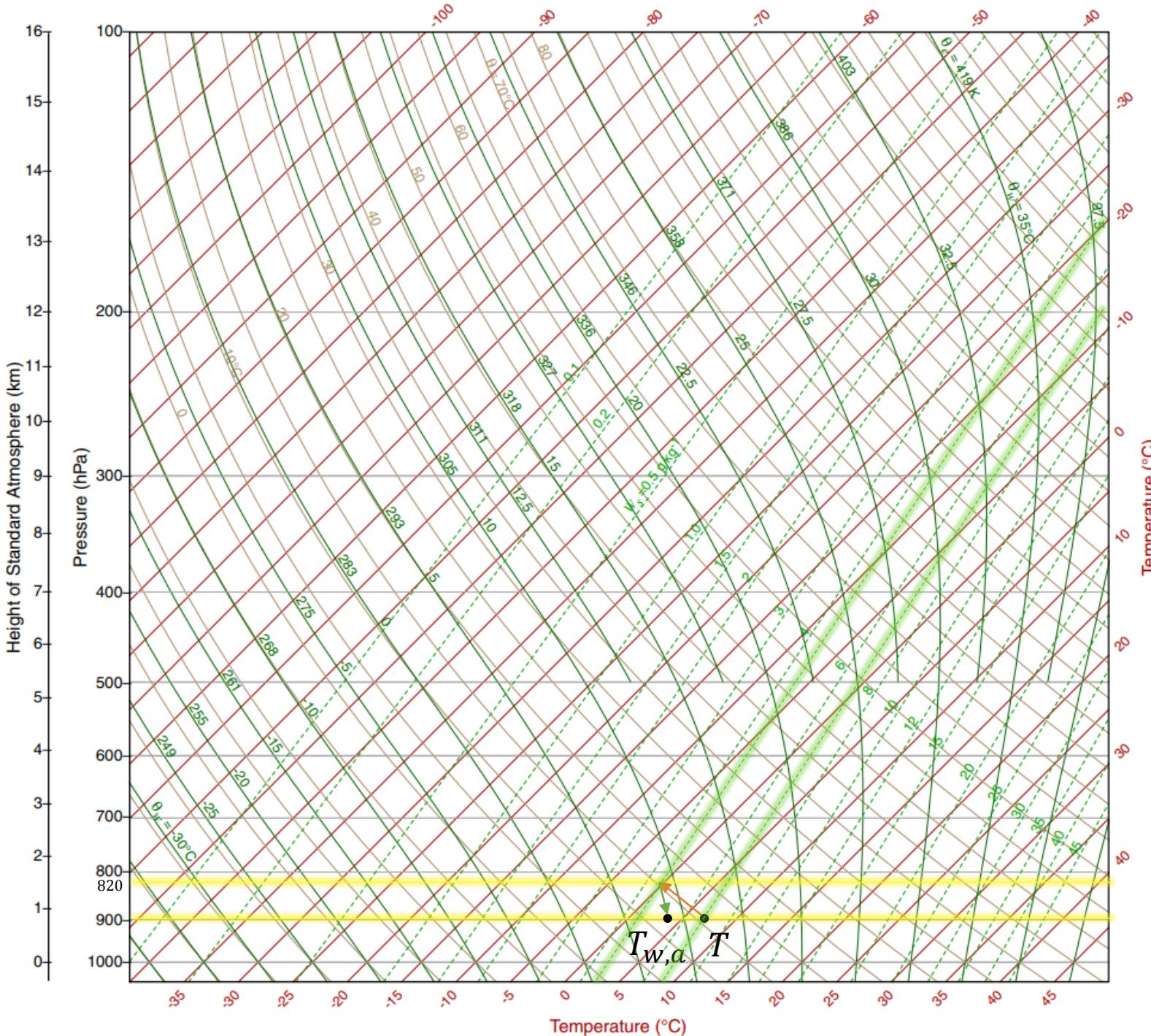
$$r = 4.6 \text{ g kg}^{-1}$$

- Izračuna se relativna vlažnost:

$$u = \frac{r}{r_s} = \frac{4.6}{7} = 65.7\%$$

- S nivoa kondenzacije 820 hPa slijedi se mokra adijabata do početnog tlaka 900 hPa i očita se temperatura mokrog termometra:

$$T_{w,a} = 4^\circ\text{C}$$



6. Čest vlažnog zraka nalazi se pri tlaku 920 hPa i temperaturi  $11^{\circ}\text{C}$ . Nivo kondenzacije je 800 hPa. Nadite temperaturu rosišta i temperaturu mokrog termometra.

**Rješenje:**

$$T = 11^{\circ}\text{C}$$

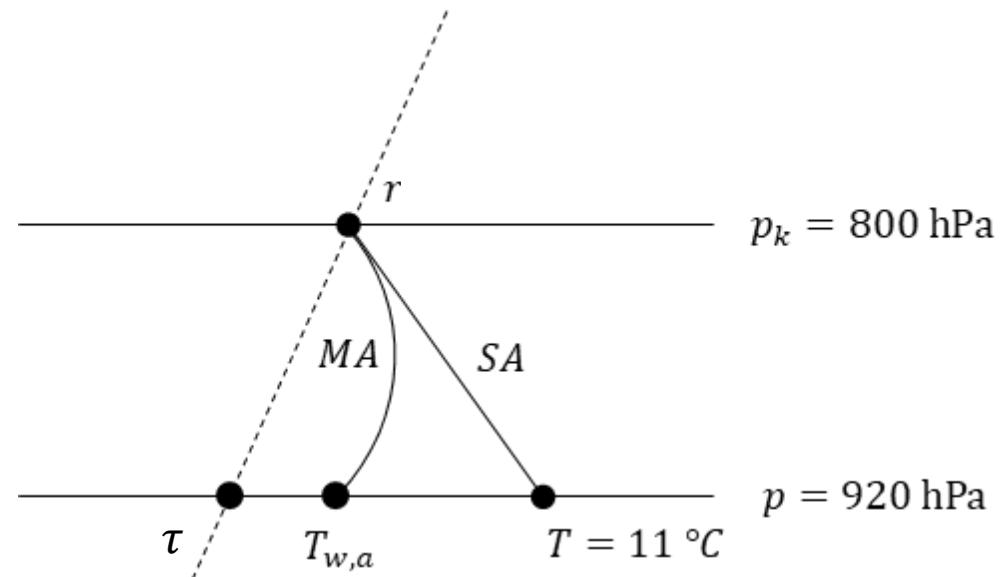
$$p = 920 \text{ hPa}$$

$$p_k = 800 \text{ hPa}$$

---

$$\tau = ? \quad T_{w,a} = ?$$

- Skica postupka na emagramu



### Postupak na emagramu:

- Od početne temperature  $11^{\circ}\text{C}$  i tlaka  $920\text{ hPa}$  po suhoj adijabati dolazi se do nivoa kondenzacije na  $800\text{ hPa}$ .
- Na sjecištu suhe adijabate i nivoa kondenzacije očita se omjer miješanja:

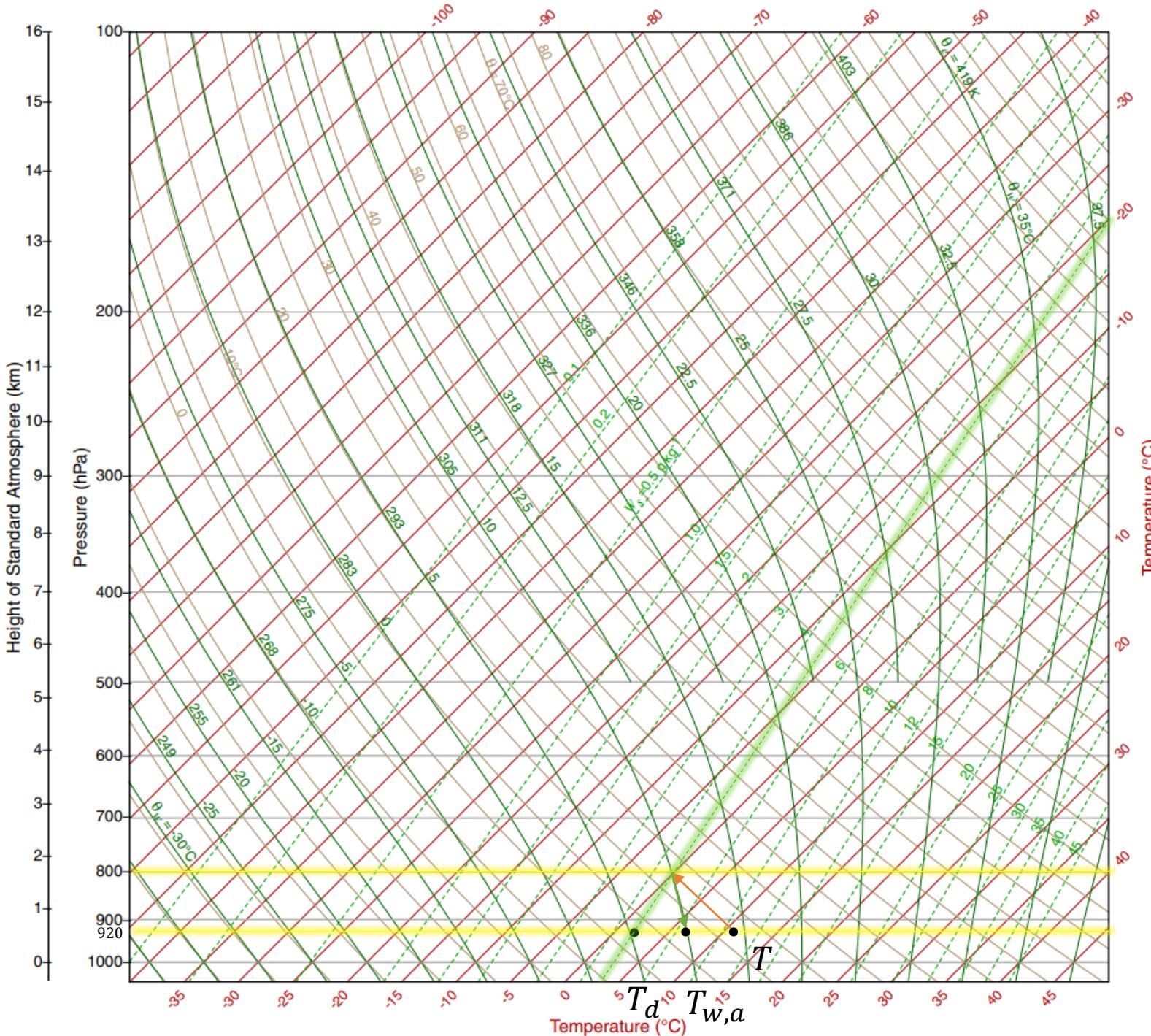
$$r = 4.8 \text{ g kg}^{-1}$$

- Zatim se tom izolinijom omjera miješanja spušta do početnog tlaka i očita se temperatura rosišta:

$$\tau = 2^{\circ}\text{C}$$

- Od početne temperature  $11^{\circ}\text{C}$  i tlaka  $920\text{ hPa}$  po suhoj adijabati se dolazi do nivoa kondenzacije na  $800\text{ hPa}$ .
- Od te se točke mokrom adijabatom spušta do početnog tlaka i očita se temperatura mokrog termometra:

$$T_{w,a} = 6.8^{\circ}\text{C}$$



7. Čest zraka ima početnu temperaturu  $15^{\circ}\text{C}$ , a je rosište na  $2^{\circ}\text{C}$ . Adijabatički se podiže s nivoa 1000 hPa. Nadite nivo kondenzacije i temperaturu na tom nivou. Ako se čest podigne za dalnjih 200 hPa, kolika će joj tada biti temperatura? Koliko se vode kondenziralo pri podizanju?

**Rješenje:**

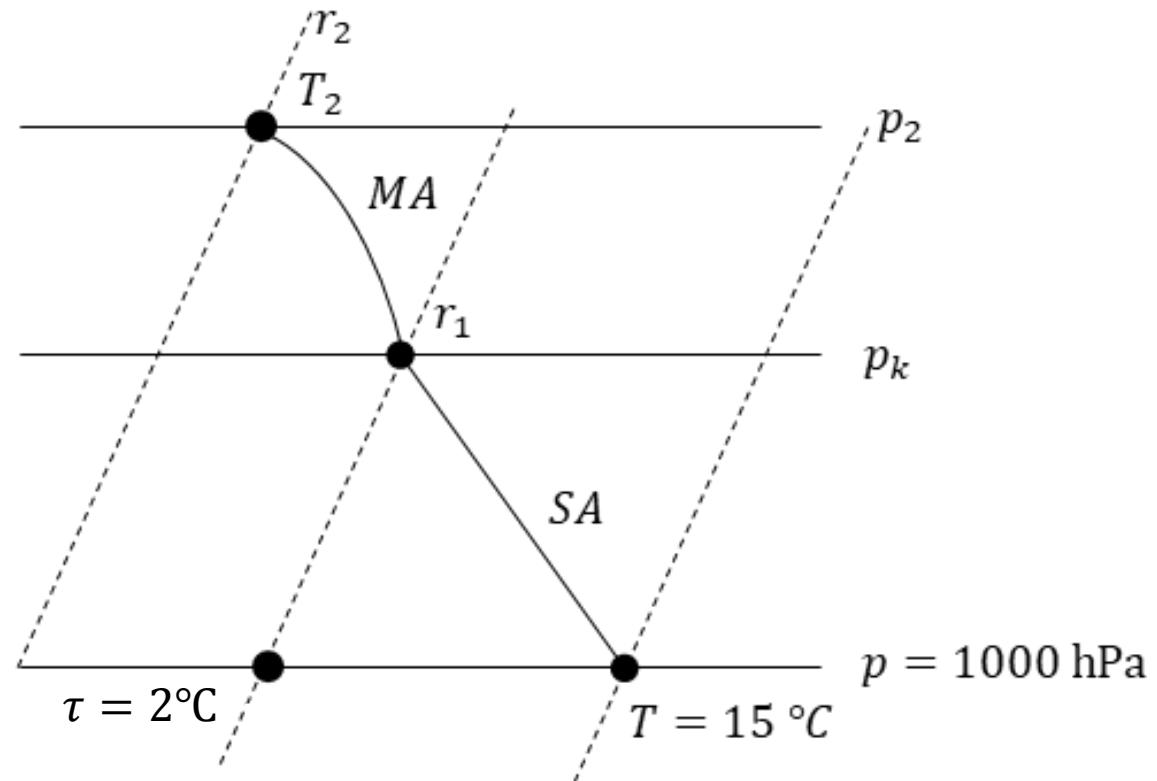
$$T = 15^{\circ}\text{C}$$

$$\tau = 2^{\circ}\text{C}$$

$$p = 1000 \text{ hPa}$$


---

$$T_k = ? \quad p_k = ? \quad T_2(p_k + 200 \text{ hPa}) = ? \quad \Delta r = ?$$



- Skica postupka na emagramu

### Postupak na emagramu:

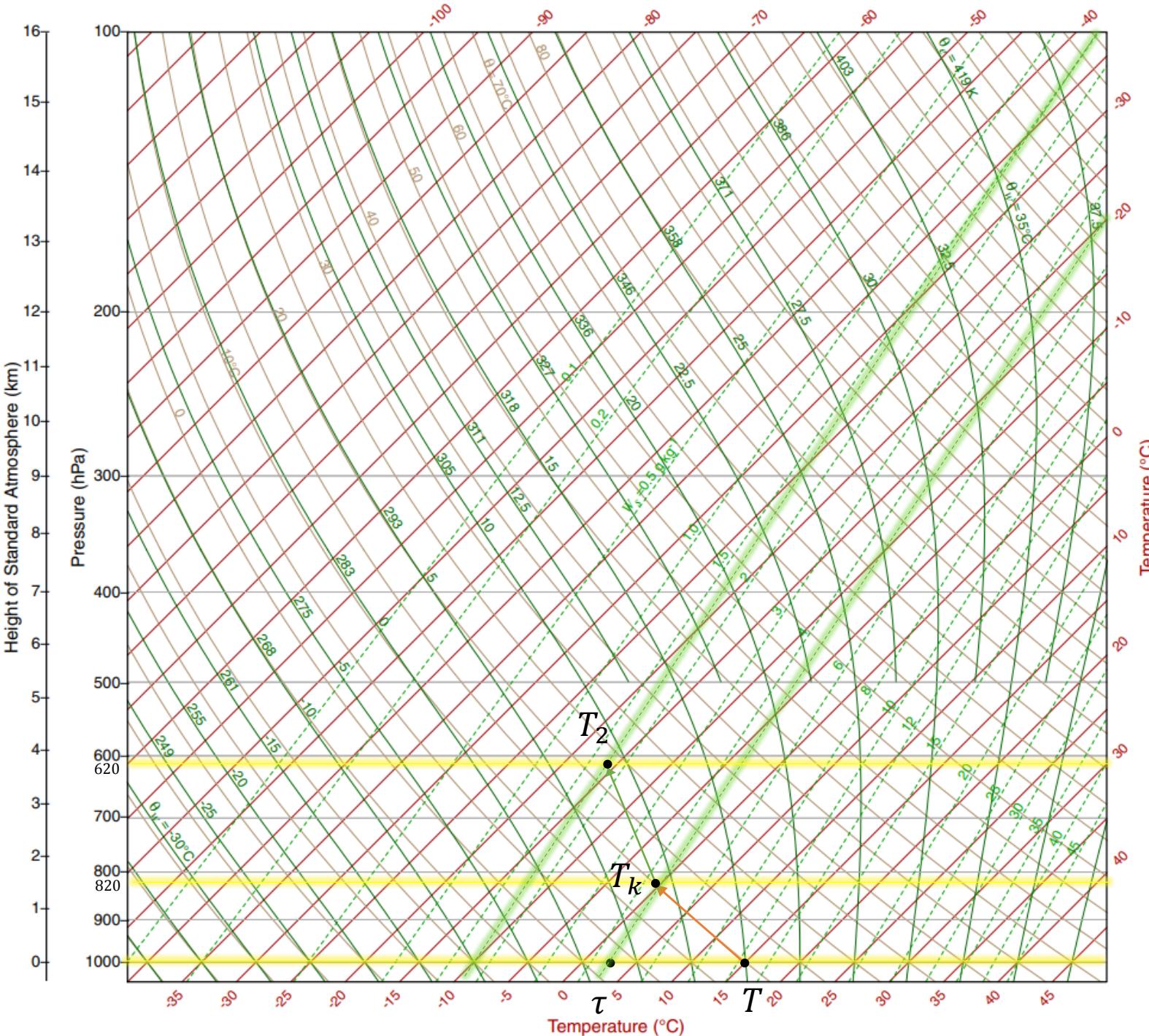
- Na sjecištu suhe adijabate koja ima ishodište na početnoj temperaturi  $15^\circ\text{C}$  i tlaku  $1000 \text{ hPa}$  izolinije omjera miješanja koji ima ishodište u temperaturi rosišta  $2^\circ\text{C}$ , nalazi se nivo kondenzacije:

$p_k = 820 \text{ hPa}$ , gdje se očita temperatura  $T_k = -0.5^\circ\text{C}$  i omjer miješanja  $r_1 = 4.5 \text{ g kg}^{-1}$

- Ako se čest podigne za još  $200 \text{ hPa}$  po mokroj adijabati, doći će na nivo  $p_2 = 620 \text{ hPa}$ , gdje se očita temperatura  $T_2 = -15.5^\circ\text{C}$  i omjer miješanja  $r_2 = 1.7 \text{ g kg}^{-1}$ .
- Pri podizanju česti s  $820 \text{ hPa}$  na  $620 \text{ hPa}$  po svakom kilogramu zraka kondenziralo se:

$$\Delta r = r_1 - r_2 = 4.5 \text{ g kg}^{-1} - 1.7 \text{ g kg}^{-1}$$

$$\Delta r = 2.8 \text{ g kg}^{-1}$$



8. U nekoj točki na navjetrinskoj strani planine izmjerene su vrijednosti:  $T = 10^\circ\text{C}$ ,  $u = 90\%$ ,  $p = 900 \text{ hPa}$ . Kolika je temperatura zraka na početnom tlaku nakon što zrak prijeđe preko planine visoke 2000 m? Tlak na vrhu planine iznosi 800 hPa.

**Rješenje:**

$$T_1 = 10^\circ\text{C}$$

$$u = 90\%$$

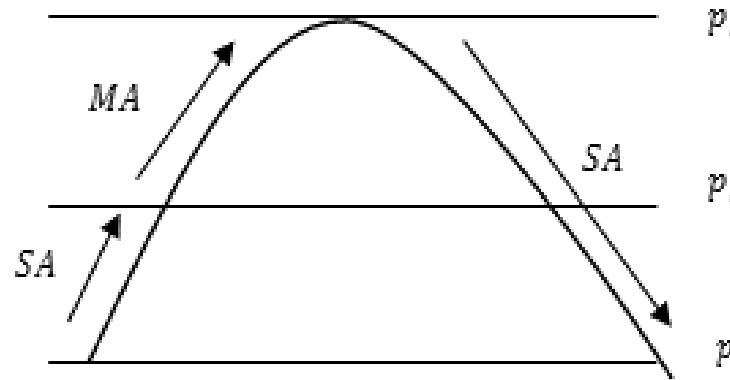
$$p = 900 \text{ hPa}$$

$$h = 2000 \text{ m}$$

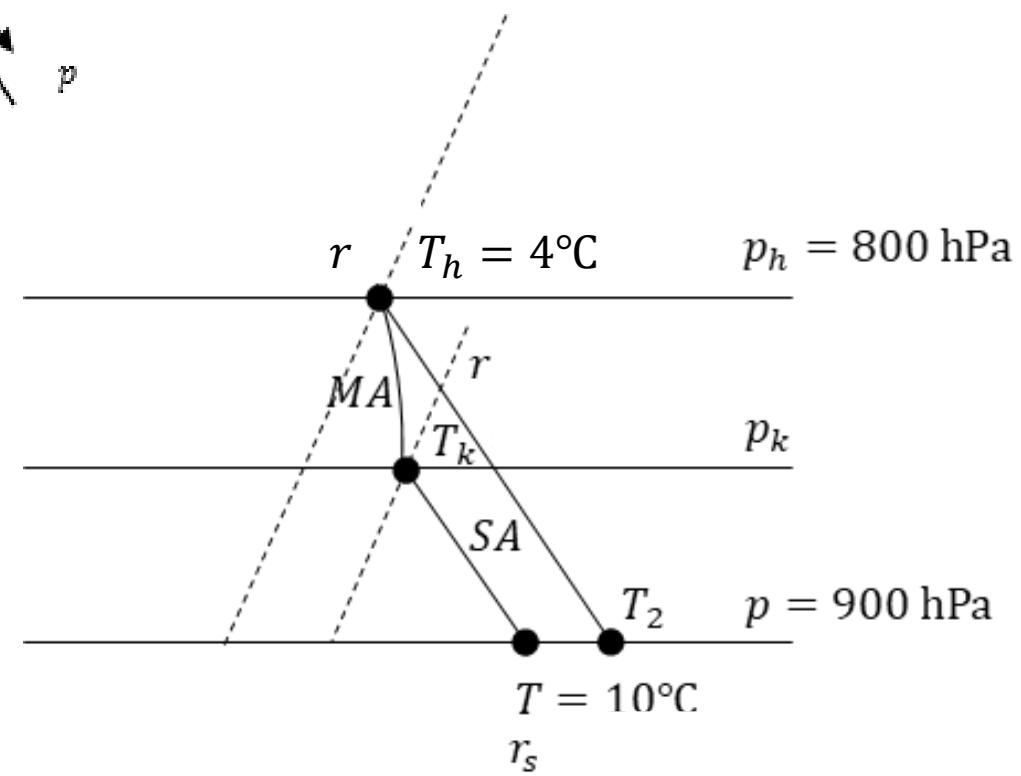
$$p_h = 800 \text{ hPa}$$

$$T_2 = ?$$

- Skica procesa



- Skica postupka na emagramu



## Postupak na emagramu:

- Naći sjecište tlaka 900 hPa i temperature  $10^\circ\text{C}$  i očitati maks. omjer miješanja  $r_s = 8.5 \text{ g kg}^{-1}$
  - Omjer miješanja  $r$  izračuna se pomoću zadatog iznosa relativne vlažnosti i očitanog maksimalnog omjera miješanja:  $u = \frac{r}{r_s}$
- $r = ur_s = 0.9 \cdot 8.5 \text{ g kg}^{-1} = 7.65 \text{ g kg}^{-1}$
- Na sjecištu suhe adijabate koja prolazi kroz točku  $(p, T)$  i omjera miješanja  $r$  kojeg smo izračunali u prethodnom koraku nalazi se nivo kondenzacije:  $p_k = 880 \text{ hPa}$
  - S nivoa kondenzacije slijedeći mokru adijabatu treba doći do tlaka na vrhu planine ( $800 \text{ hPa}$ ), očitati  $T_h = 4^\circ\text{C}$  i od te se točke spustiti po suhoj adijabati do početnog tlaka ( $900 \text{ hPa}$ ).
  - Pri početnom tlaku se očita temperatura zraka nakon prelaska planine:  $T_2 = 13^\circ\text{C}$

