

Transport O_2 a CO_2 v krvi

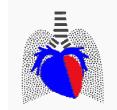
vaclav.hampl@lf2.cuni.cz

<http://fyziologie.lf2.cuni.cz>

<http://vh.cuni.cz>

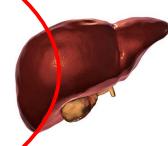
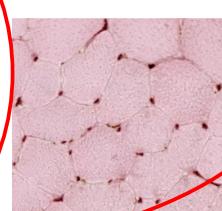
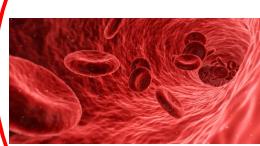
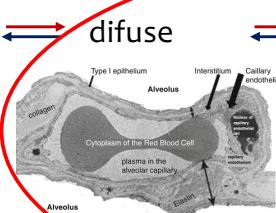


UNIVERZITA KARLOVA
2. lékařská fakulta



1

Transport O_2 & CO_2 („krevní plyny“) v těle



2

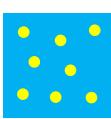
Difuse v plynech

První Fickův zákon (1855): $J = -D / RT \times \Delta P / \Delta x$

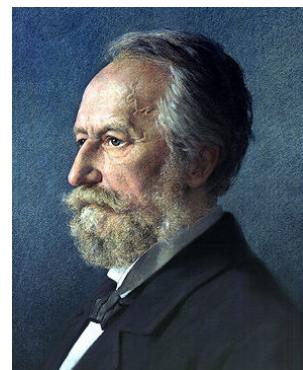
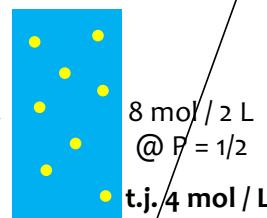
- kapaliny: rozdíl koncentrací ($C_2 - C_1$)

- plyny: STLAČITELNOST

8 mol / 1 L
@ $P = 1$



$$\xrightarrow{P = 1 \rightarrow P = 1/2} \\ (PxV = \text{konst.})$$



Adolf Eugen Fick
1829-1901

t.j. u plynů koncentrace bez údaje o tlaku
není moc užitečná

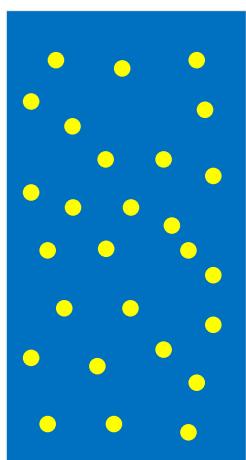
→ proto parciální tlak ($C \times P$)



3

Koncentrace a parciální tlak

molekuly O_2 ve vzduchu



Suchý vzduch: 21% je O_2

$$F_{O_2} = 0.21$$

$$[O_2] = 210 \text{ ml/l}$$

Protože $P_B \sim 760 \text{ mmHg}$

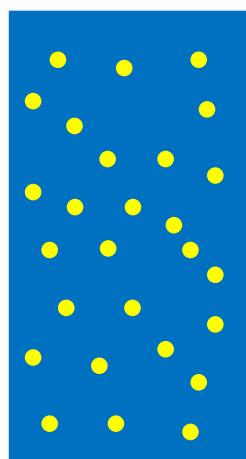
$$P_{O_2} = 0.21 \times 760 \text{ mmHg} \\ = 160 \text{ mmHg}$$



5

Vliv vodní páry

37°C



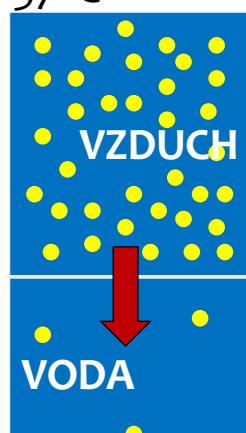
$$\begin{aligned}P_B &\sim 760 \text{ mmHg} \\P_{H_2O} &= 47 \text{ mmHg (\text{při } 37^\circ\text{C})} \\P_{DRY} &= 713 \text{ mmHg} \\P_{O_2} &= 0.21 \times 713 \text{ mmHg} \\&= 150 \text{ mmHg}\end{aligned}$$



6

O_2 v roztoku

37°C



37°C

Po equilibraci:
VZDUCH: $P_{O_2} = 150 \text{ mmHg}$
VODA: $P_{O_2} = 150 \text{ mmHg}$



VZDUCH: $[O_2] = 210 \text{ ml/l}$
VODA: $[O_2] = 4.5 \text{ ml/l}$



Rozpustnost O_2
 $= 4.5 / 150 = 0.003 \text{ ml/(dl.mmHg)}$



7

Transport O₂ v roztoku při námaze

- rozpustnost = 0.003 ml/(dl.mmHg)
- P_{O₂} v arteriální krvi = 100 mmHg
- [O₂] = 3 ml/l
- srdeční výdej = 30 l/min
- max. O₂ k dispozici = 90 ml/min

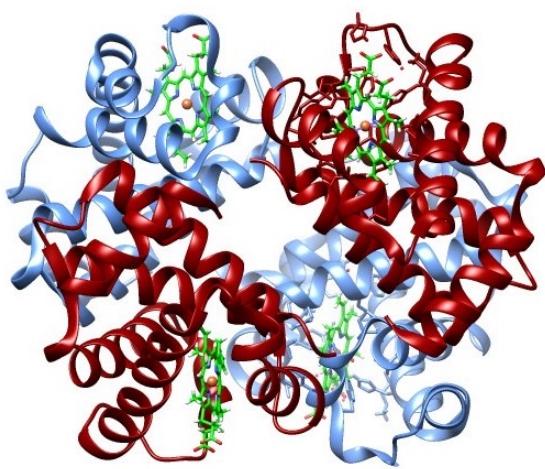
Ale potřeba O₂ je 3000 ml/min!



CO₂ podobně (rozpustnost 0.067 ml/(dl.mmHg))

8

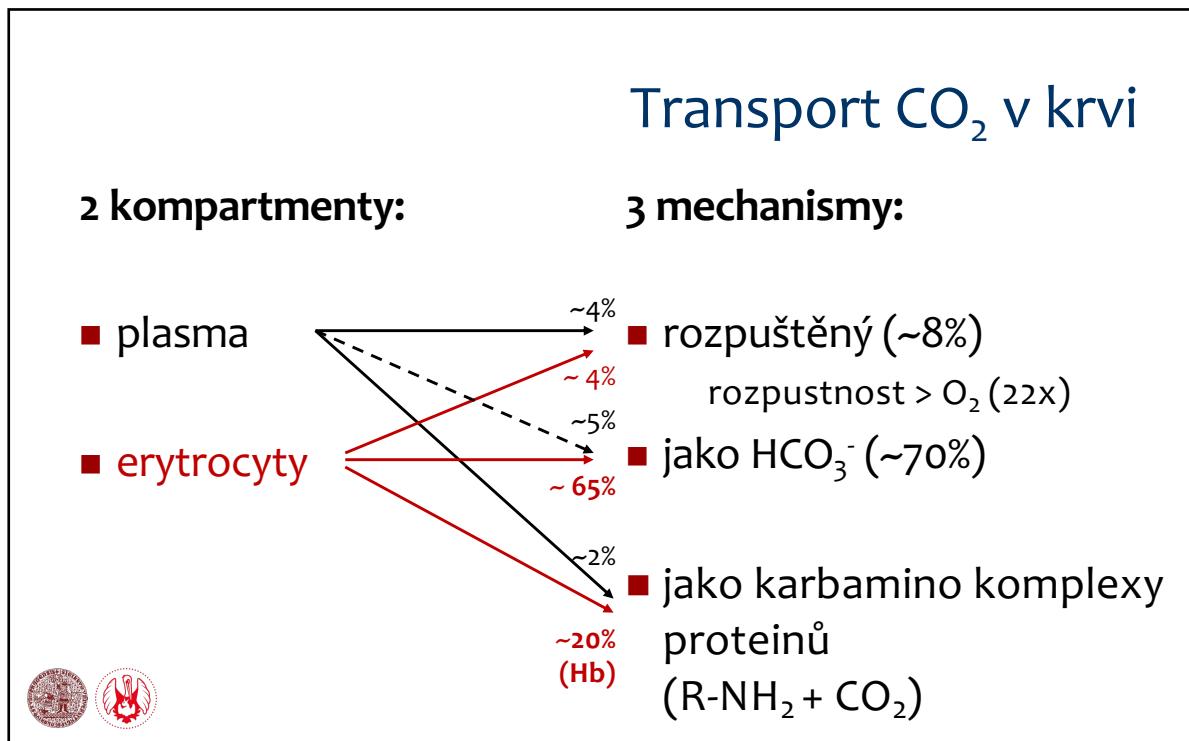
Hemoglobin (Hb)



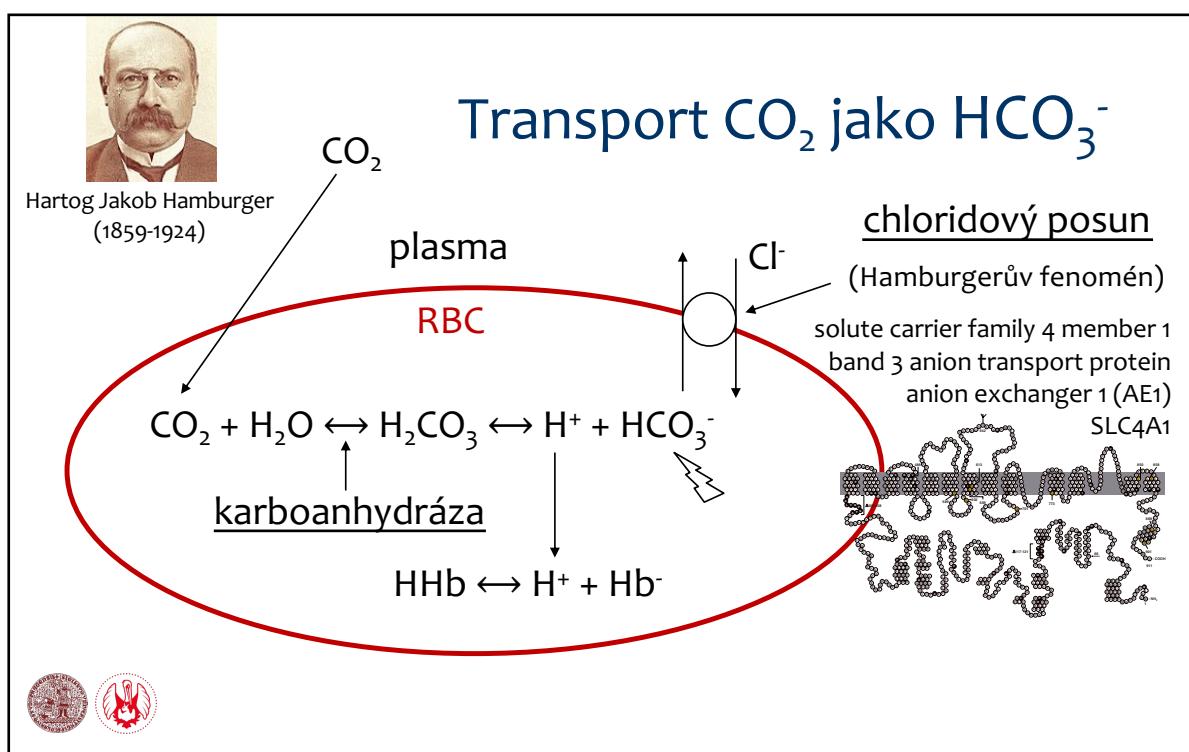
- Transport CO₂ i O₂
 - NH₂ skupiny N-terminálních val
 - Fe²⁺ hemů
 - Erytrocyty (35%)
-
- 4 globiny + 4 hemy (Fe²⁺ v porfyrinovém kruhu)



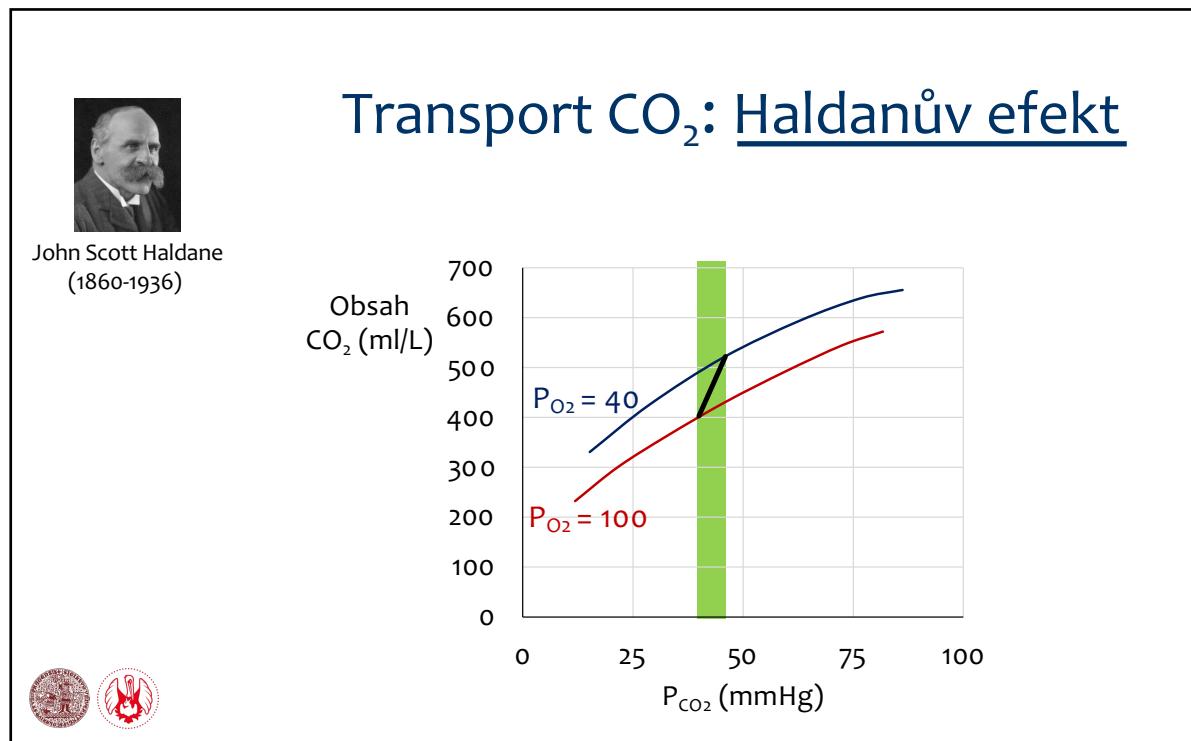
9



10



11



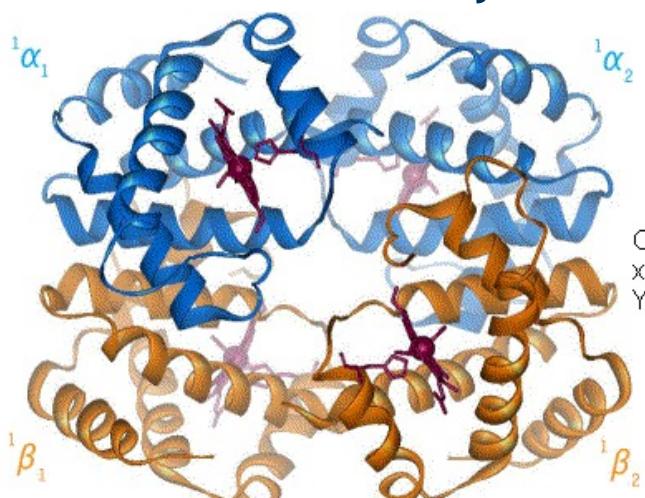
12



Transport O₂: 2 konformační stavy Hb

- R (relaxovaný):
 - při ↑O₂
 - ↑ afinita k O₂
 - stabilizováno ↑pH

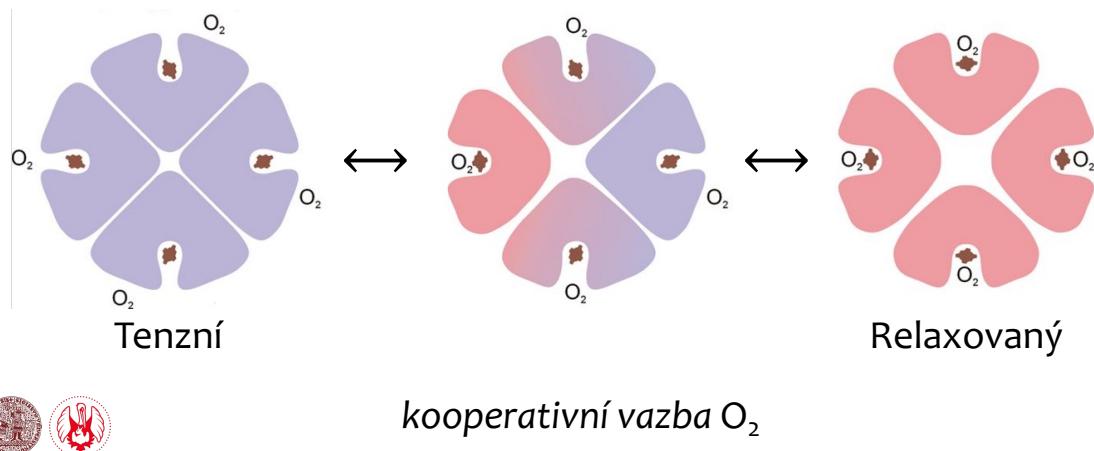
- T (tenzní)
 - při ↓O₂
 - ↓ afinita k O₂
 - stabilizováno CO₂ & H⁺



protonace NH₃ skupin → + náboj → iontové interakce s blízkými COOH skupinami

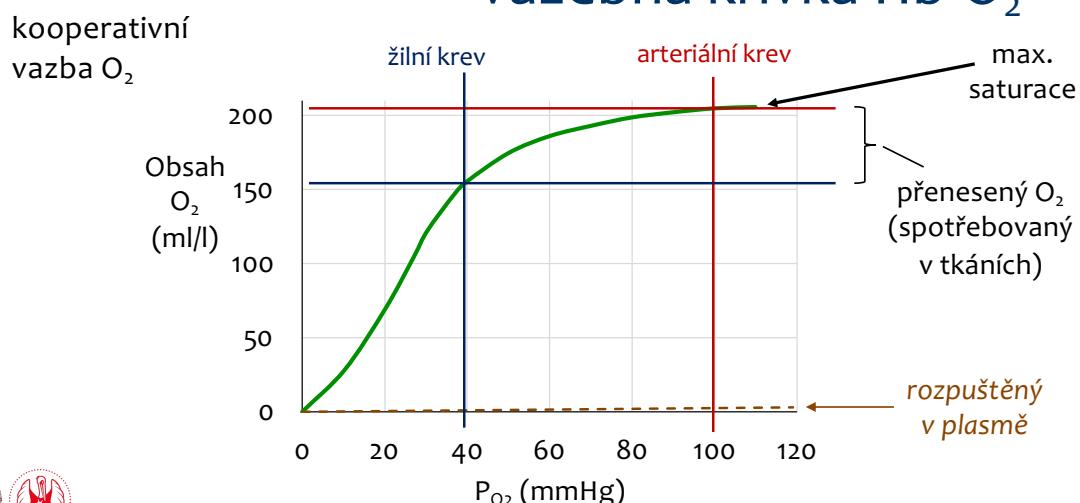
14

T → R přechod Hb ("dýchací pohyby" Hb)



15

Transport O₂ v krvi: vazebná křivka Hb-O₂



16

Pulsní oxymetrie

MG Pulse X6, Pulzný oxymetr

Oxymetr - zobrazuje hodnotu krevního kyslíku a tepovou frekvenci, bezbolestně na prstu, rozsah měření PR: 30 bpm - 250 bpm, SpO₂: 35 ~ 99%, přesné, malé rozměry, automatické vypnutí, displej, napájení: 2x AAA baterie (balení součástí balení)

Výměna nevhodného dárku za poukaz do 31.1.2024 ⓘ Nyní
Zboží by mělo být nepoužité, nepoškozené a v originálním obalu

Skladem > 10 ks u dodavatele

- Zjistit termín doručení do AlzaBoxu
- Středa 15.11. od 17:00 na prodejně Alza Showroom Praha 5 Zličín
- Středa 15.11. u Vás (ul. V Aleji 1083/17)

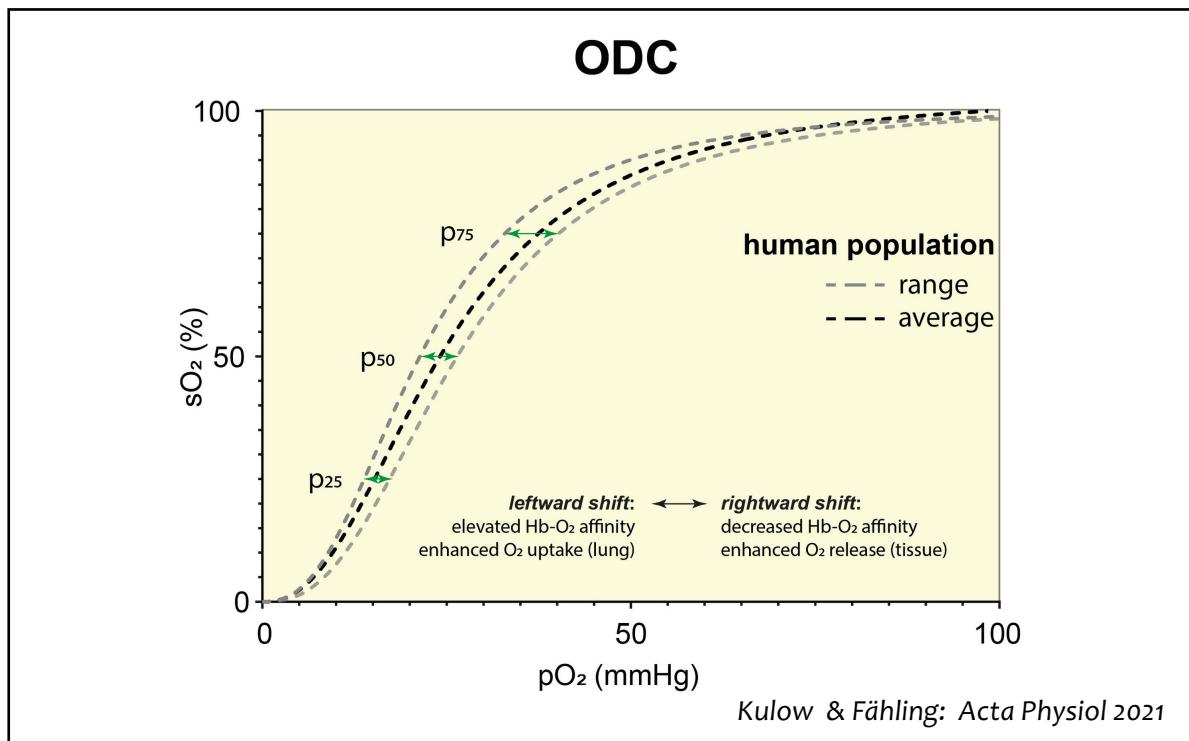
359,-

20

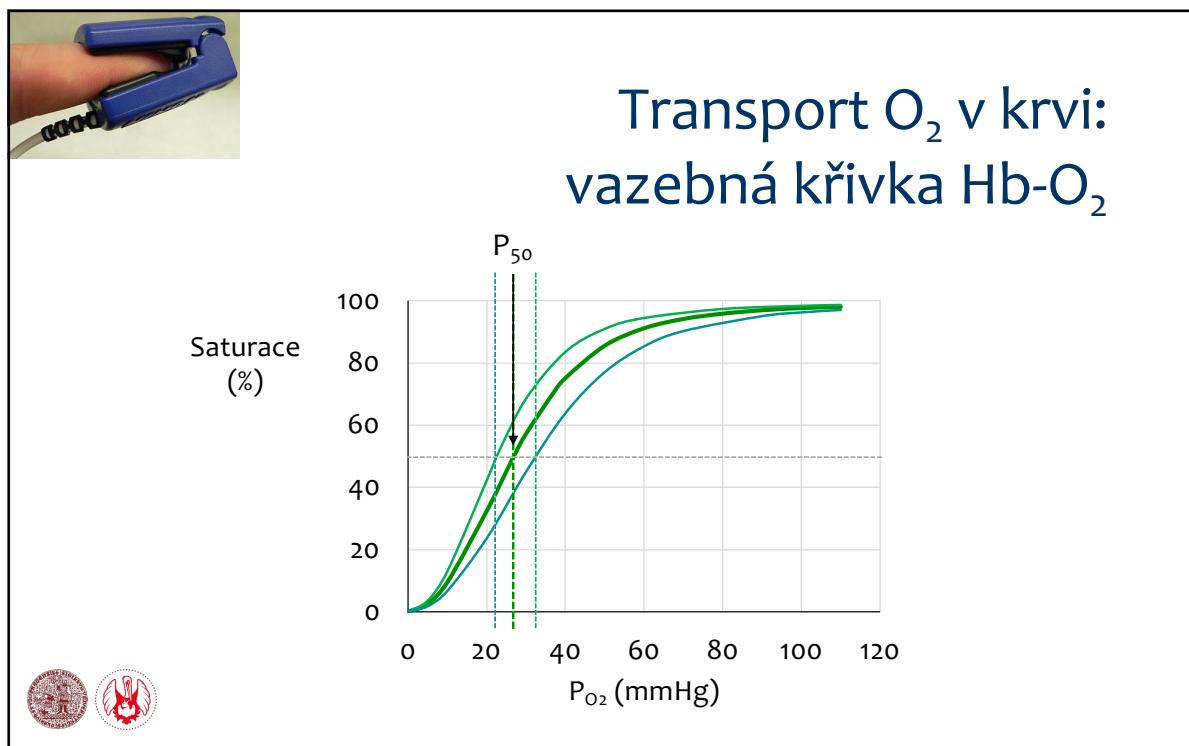
Pulsní oxymetrie

- bezpečná, snadná, neinvazivní, levná, užitečná při intenzívní péči
- ne vždy shodná s arteriální SaO₂
 - ale dobrá korelace
- světlo 2 vlnových délek skrz tenkou část těla do fotodetektoru
- měří absorbanci při každé z vlnových délek
- pulzatilní + nepulzatilní komponenta
- ⇒ měří S_{O₂}, ne [O₂] ani P_{O₂}
 - < 93% → !
 - < 90% → !!!

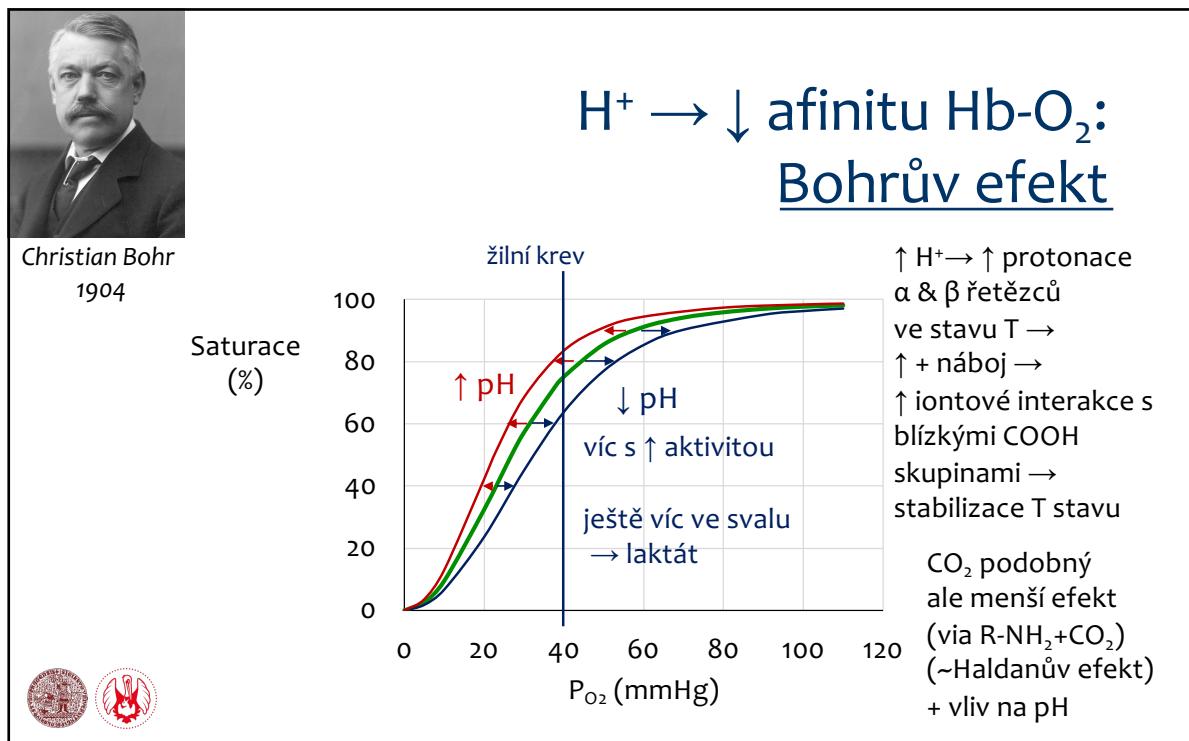
21



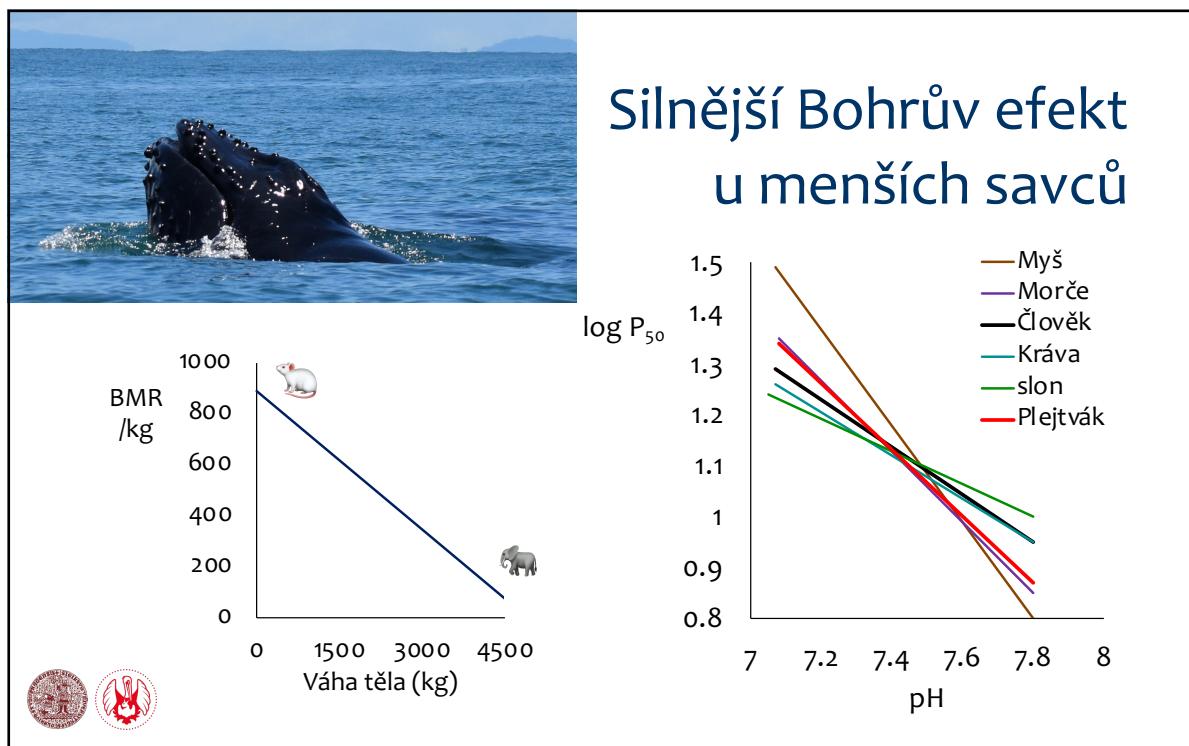
22



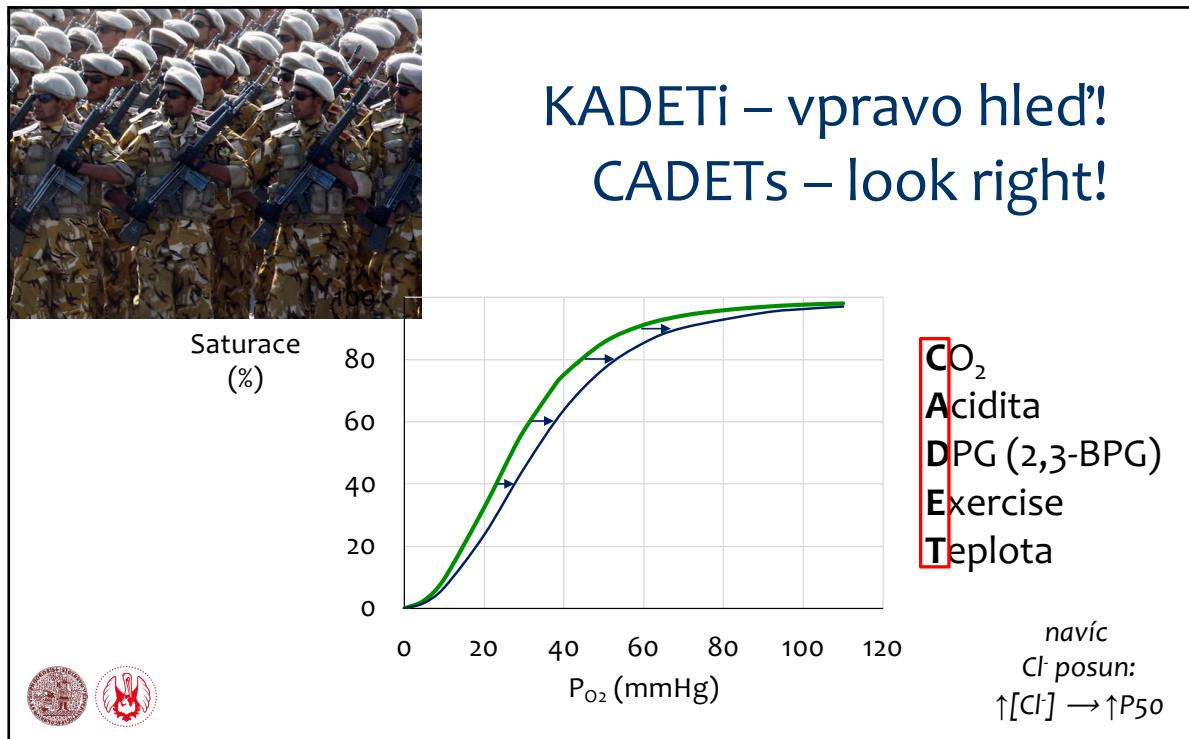
23



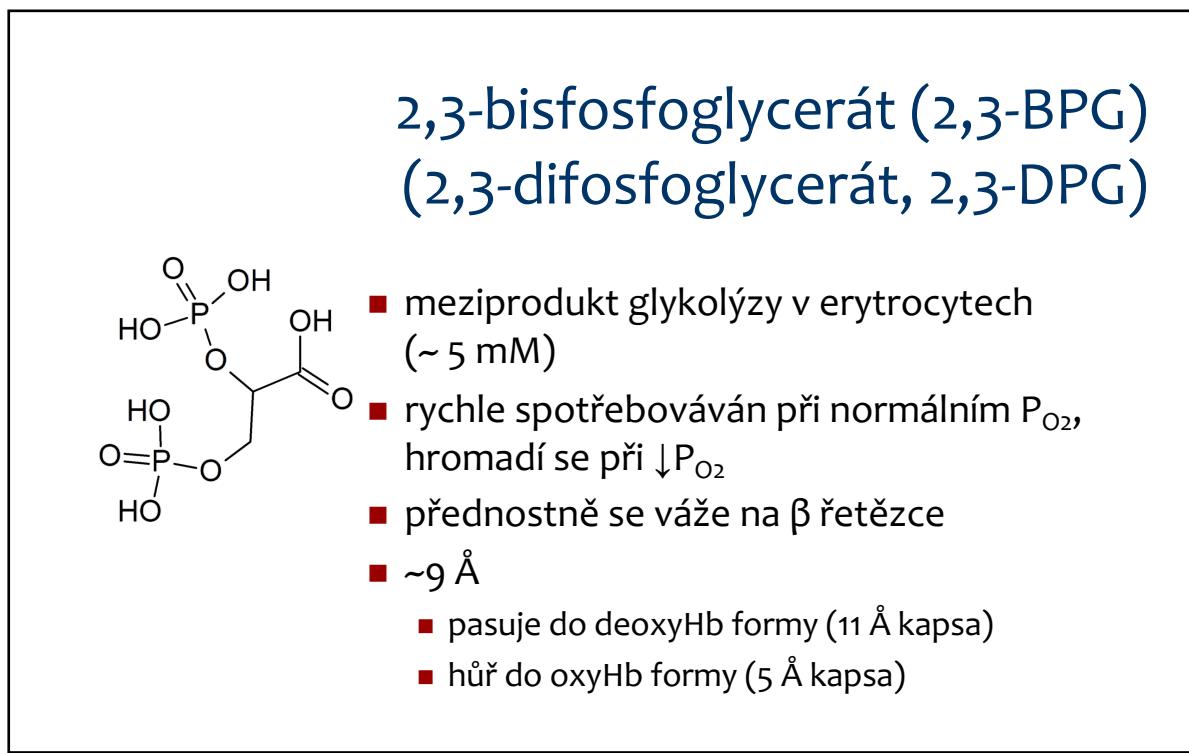
24



25



26

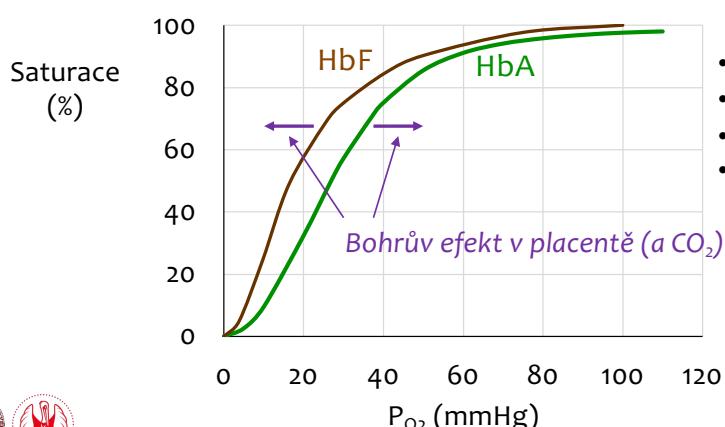


27

Fetální Hb (Hb F: $\alpha_2\gamma_2$)

- Vazba BPG: $\gamma < \alpha < \beta$
- γ má méně + nábojů, které atrahují - náboje na BPG
- ↑ tvorba BPG v placentě

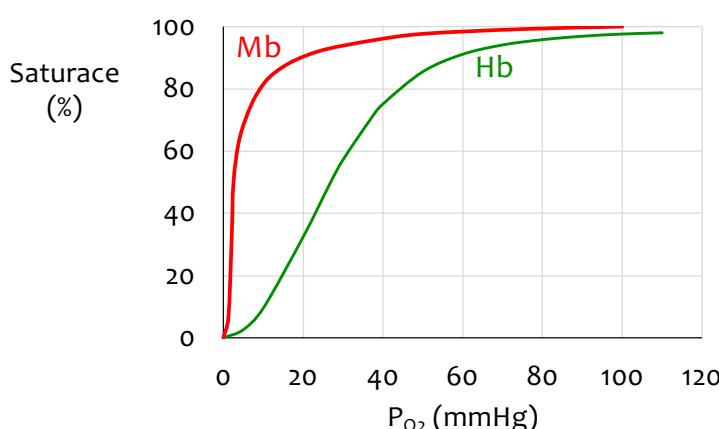
- od 6. týdne: embryonální Hb (vč. F)
- od 3. měsíce dominuje F
- A od 40. týdne
- při * 50-95% F
- od 6. měsíce dominuje A



28

Myoglobin (Mb)

1 řetězec → není kooperativní vazba O_2 ("vše nebo nic")



29

Dyshemoglobinemie

Formy Hb, které nemohou transportovat O₂:

- 1) **Kompetice s O₂ o Fe:** karboxy-Hb (karbonyl-Hb; CO-Hb)
 - afinita Fe k CO ~240x vyšší než k O₂
- 2) **Oxidace Fe²⁺ → Fe³⁺:** metHb
- 3) **Nekompetitivní blokáda vazby O₂ na Fe:** sulf-Hb
 - (S irreverzibilně váže pyrolové jádro hemu, „překáží“ vazbě O₂)
 - H₂S, sulfonamidy, sumatriptan,...
- 4) **Hemoglobinopatie** – mutace globinu ovlivně vazbu O₂ (velmi vzácné; většinou ovlivňují životnost a vlastnosti RBC - thalasémie, srpkovitá anémie) – ↑P₅₀ (Chesapeake) nebo ↓P₅₀ (Beth Israel)



30



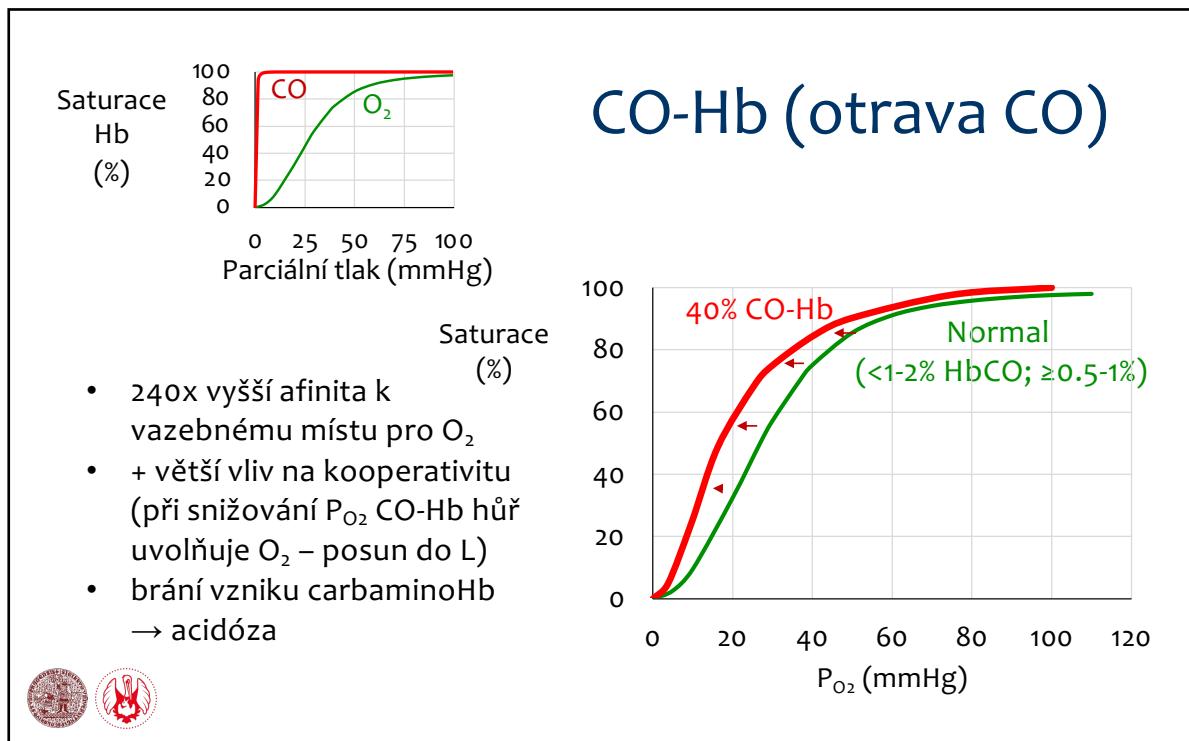
CO-Hb (otrava CO)



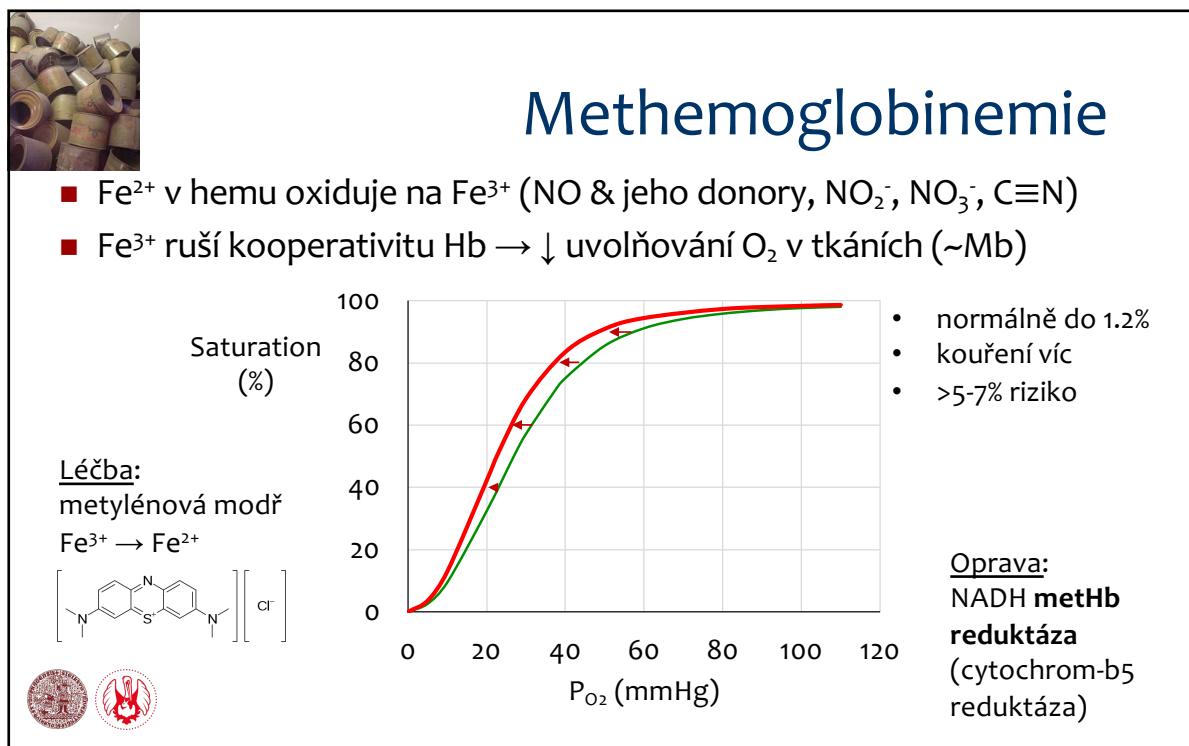
- požáry, výfuky, kouření, znečištění, topení, sopky, ...
- ale i endogenní – metabolismus hemu (hl. Hb):
 - hem → biliverdin + Fe + CO (heme oxygenase)
- normálně 0.5-2 % celk. Hb je CO-Hb (město ≤5%)
- při kouření ≤10– max 15%, novorozenci ≤12%
- ≤2.5% OK, >15% problém, >30% jde o život
- 85% CO se váže na Hb (je ho nejvíce), zbytek hl. Mb, CytC oxidázu (inhibice), NADPH reduktáza
- poločas CO Hb normálně ~ 5 hod (při 100% O₂ ~80-90 min)



34



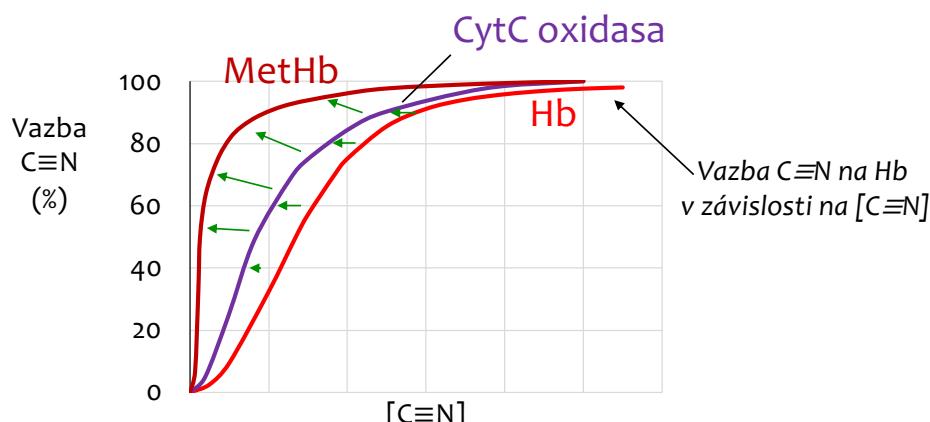
35



37

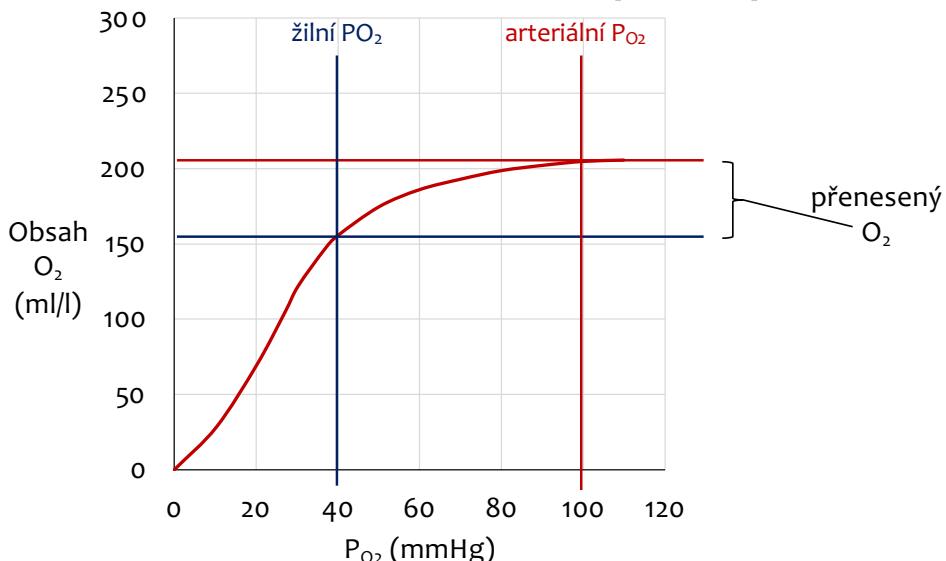
Kdy je methemoglobinemie dobré?

Otrava kyanidy



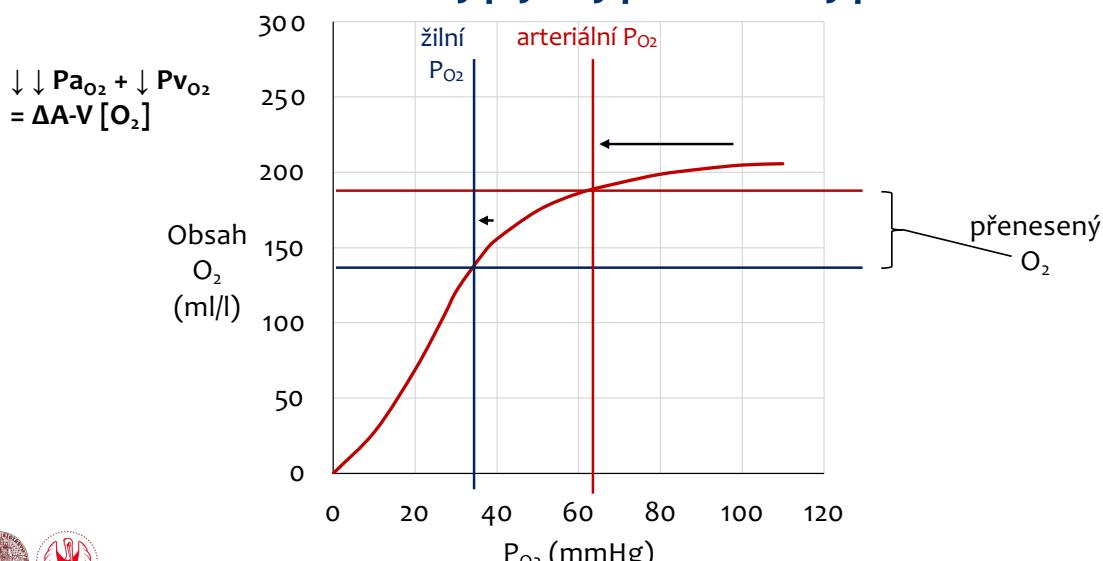
38

Typy hypoxie



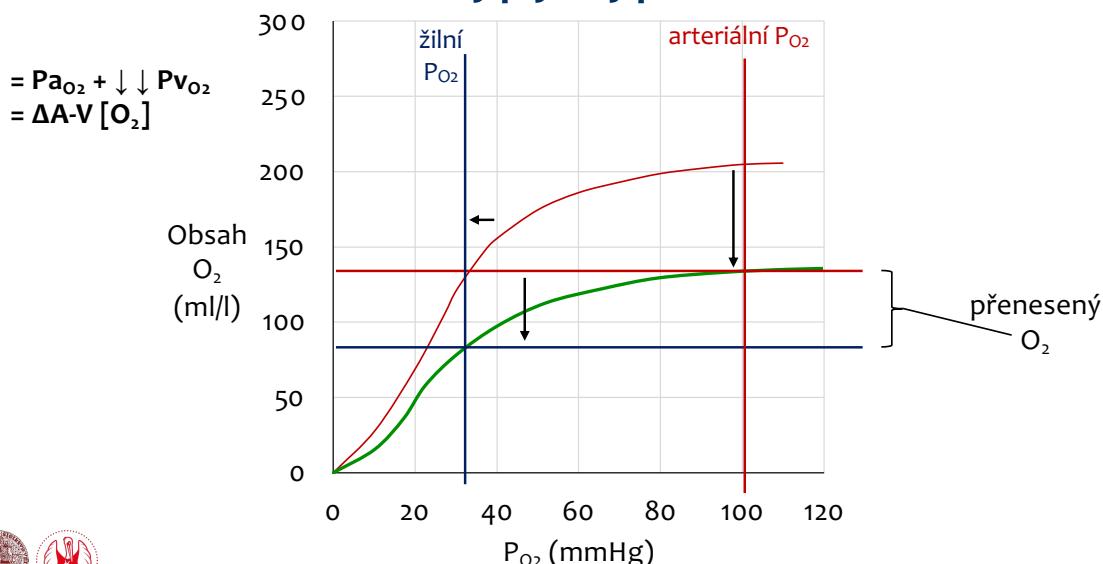
39

Typy hypoxie: hypoxická

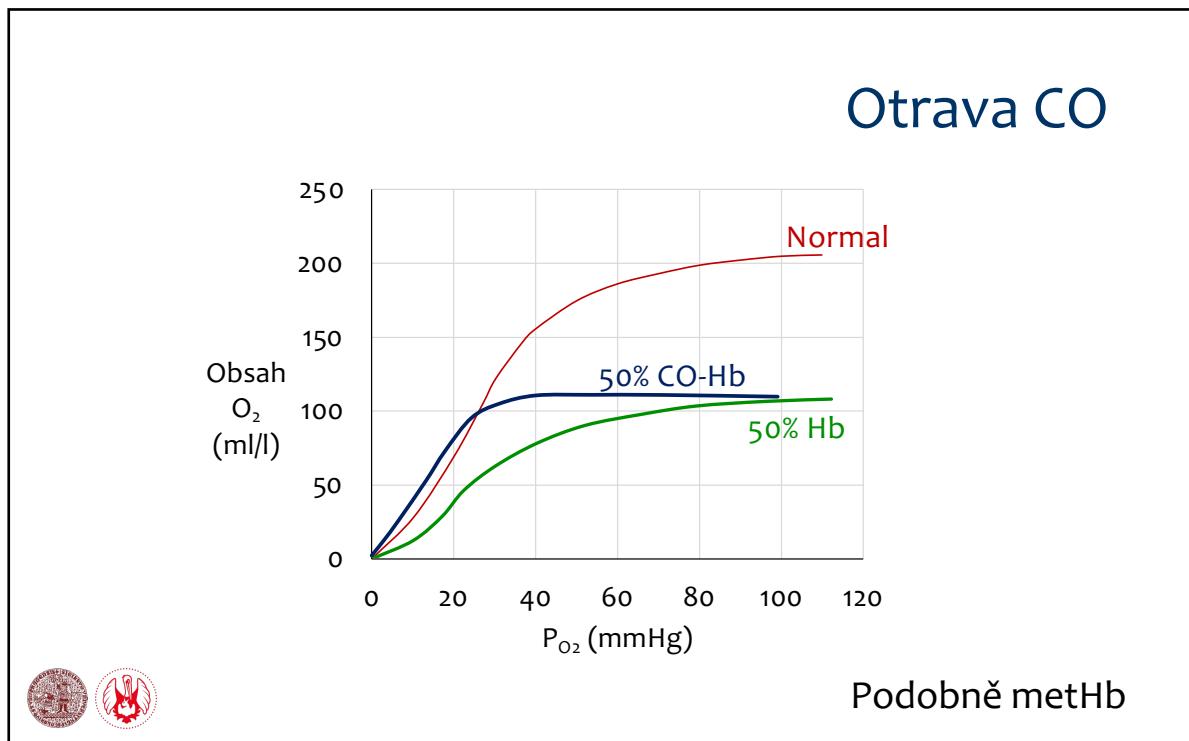


40

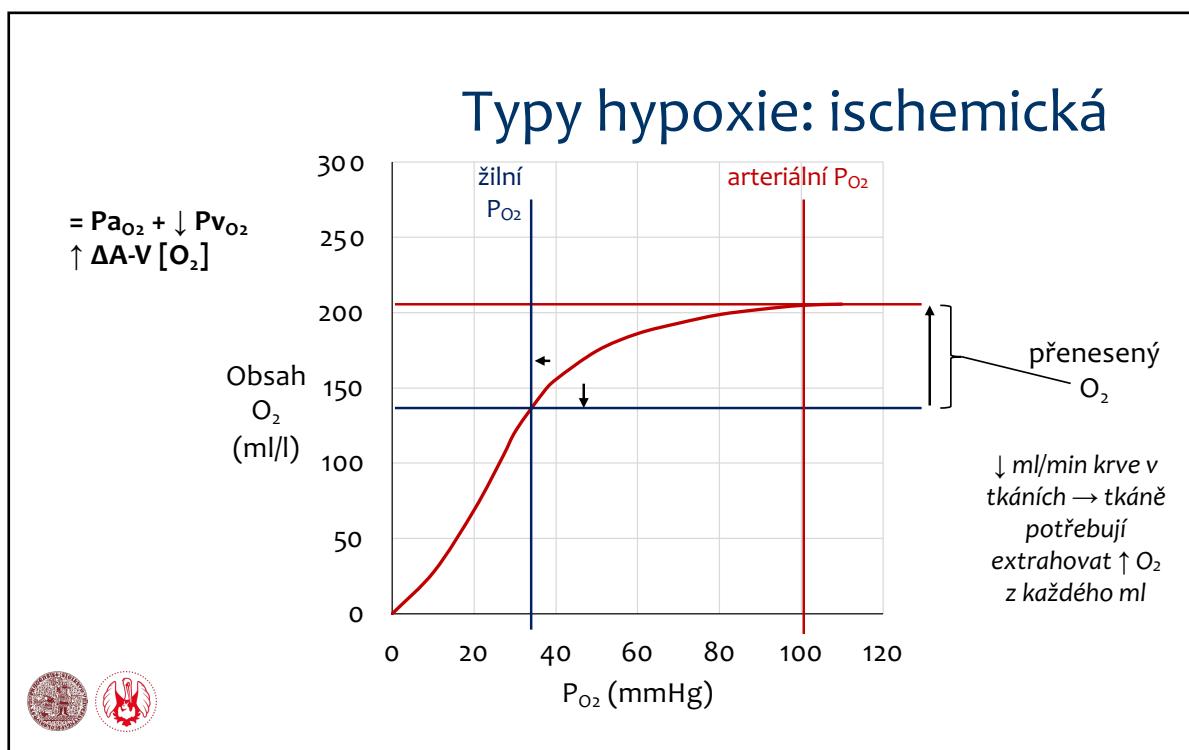
Typy hypoxie: anemická



41

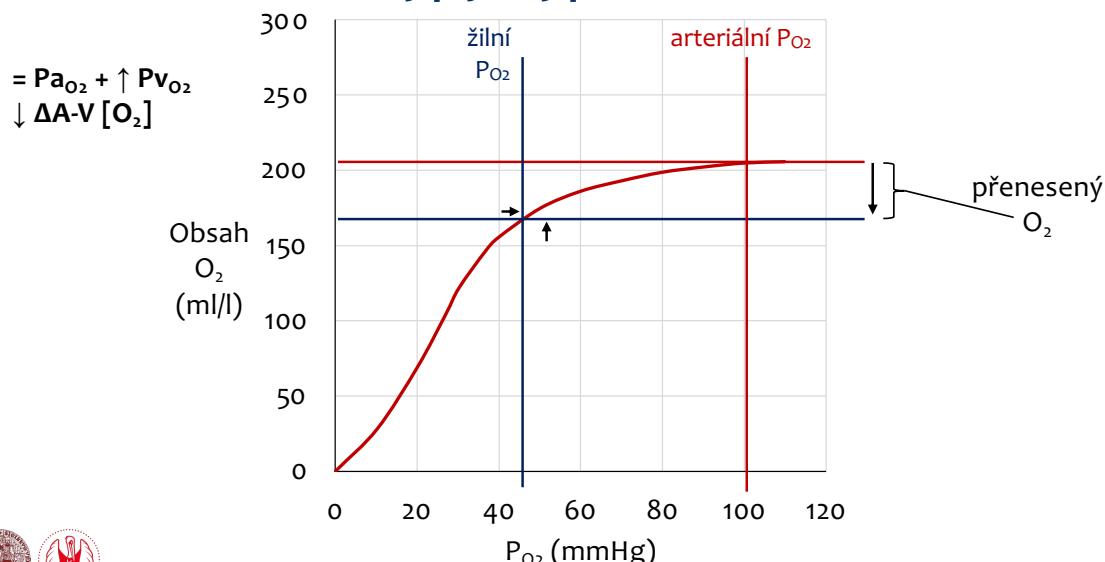


42



43

Typy hypoxie: histotoxicická

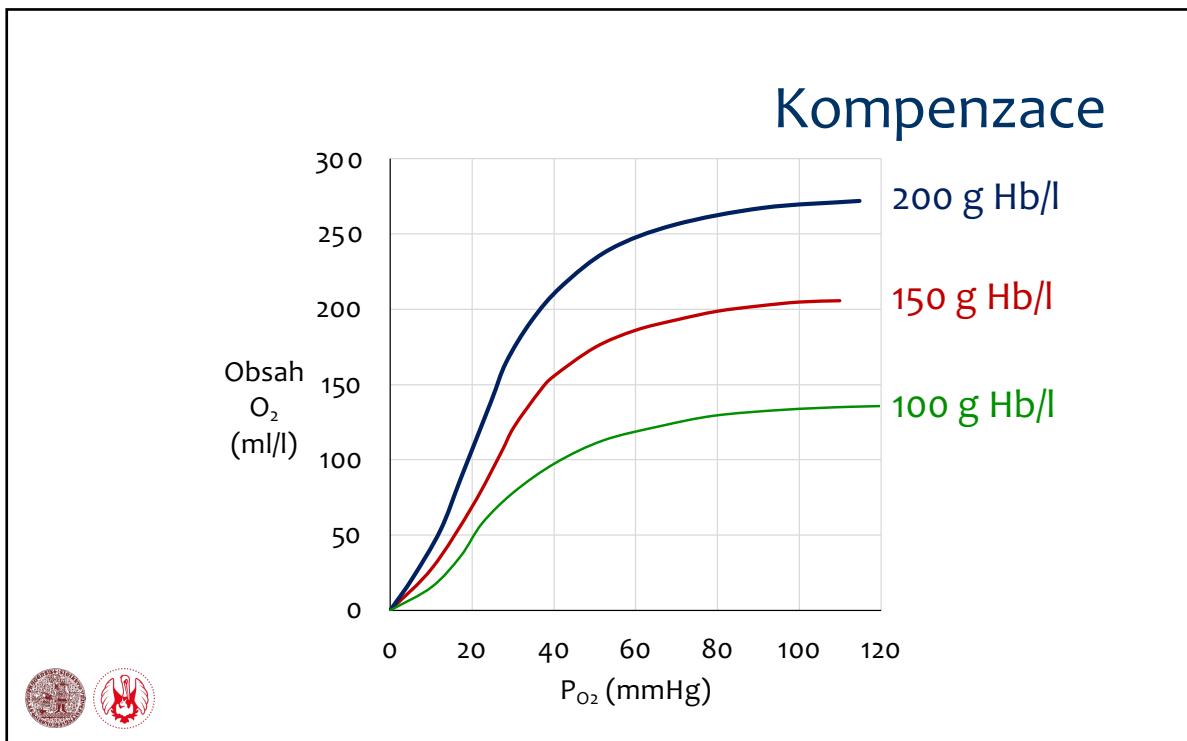


44

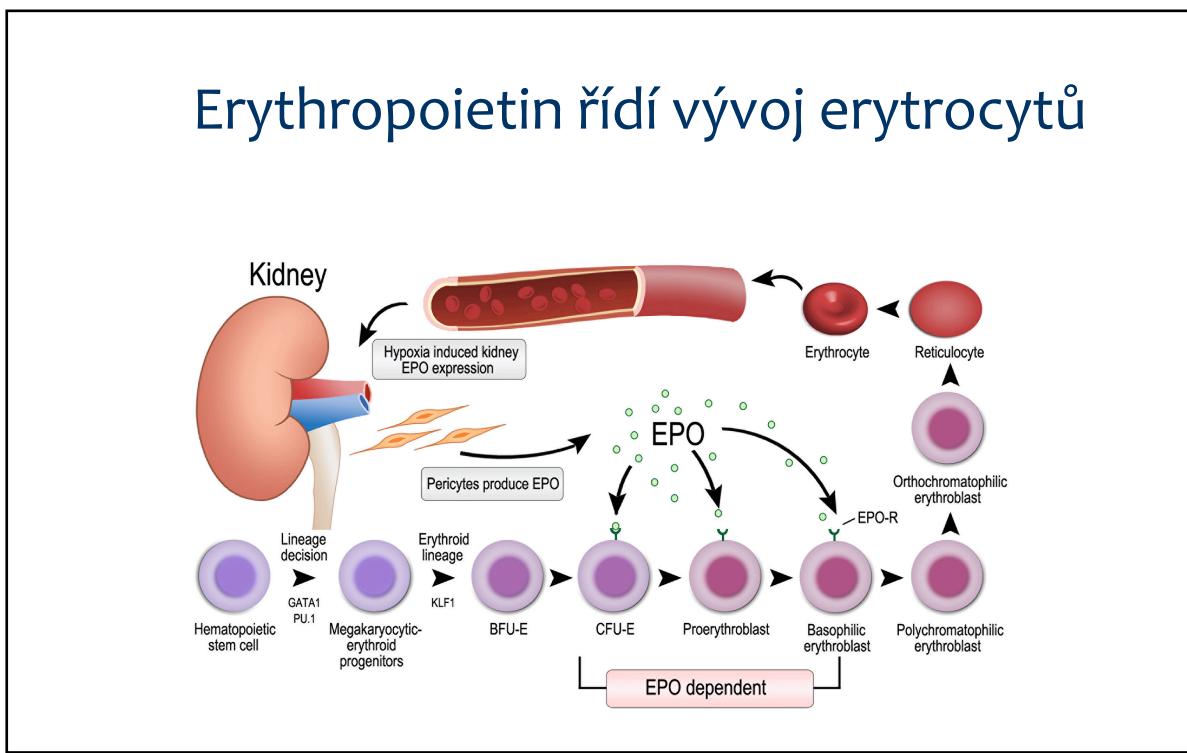
4 typy hypoxie

| | P _a _{O₂} | $\Delta \text{A-V} [\text{O}_2]$ | P _v _{O₂} | |
|--------------|-----------------------------------------|----------------------------------|-----------------------------------------|--|
| hypoxická | $\downarrow \downarrow$ | = | \downarrow | |
| anemická | = | = | $\downarrow \downarrow$ | |
| ischémická | = | \uparrow | \downarrow | |
| histotoxická | = | \downarrow | \uparrow | |

45

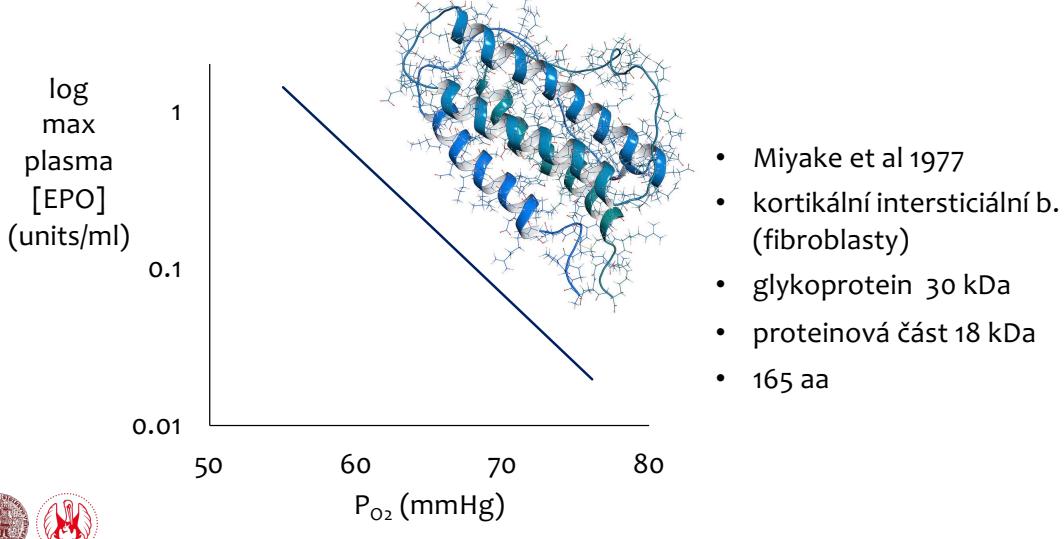


46



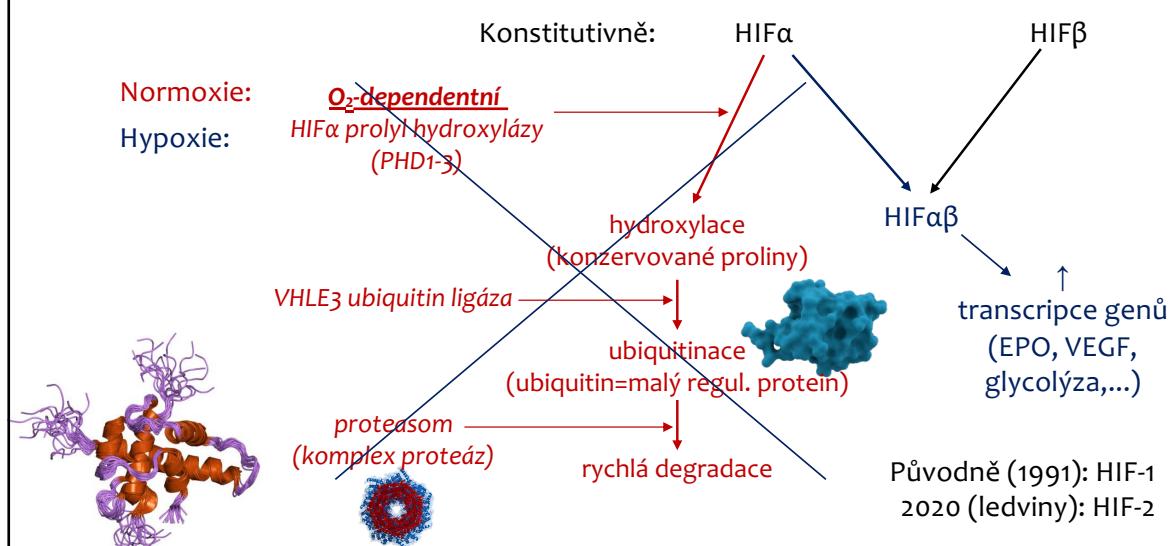
47

Hypoxie řídí uvolňování erythropoietinu



48

Hypoxia-inducible factors (HIF 1-3)



49



50