

# Procvičování: Patofyziologie vnitřního prostředí/pokračování 15

**1** Při vyšetřování acidobazické rovnováhy platí pro hodnotu base excess (BE) následující

- ☐ jedná se o součet všech nárazníkových bazí
- ☐ normálně se pohybuje kolem 0
- ☐ je to rozdíl momentální hodnoty BB (buffer base) od její náležité (normální) hodnoty (vzhledem ke koncentraci hemoglobinu, který má pacient), tj. NBB (normal buffer base). Tedy  $BE = BB - NBB$
- ☐ hodnota base excess v krvi in vitro (mimo organismus) se nebude měnit při změnách  $pCO_2$ , v organismu (in vivo) dochází při vzestupu  $pCO_2$  k mírnému poklesu

**2** K acidifikačním prostředkům patří

- ☐ natrium laktát
- ☐ natrium citrát
- ☐  $NH_4Cl$
- ☐ bikarbonát

**3** K alkalizačním prostředkům patří

- ☐ natrium laktát
- ☐ natrium citrát
- ☐  $NH_4Cl$
- ☐ bikarbonát

**4** Příjem fyziologického roztoku v infuzích

- ☐ má tendenci k mírné acidifikaci krve
- ☐ má tendenci k mírné alkalizaci krve
- ☐ protože chlorid není žádnou pufrací bazí, pH se nemění
- ☐ v malých množstvích vede k alkalizaci, ve větších k acidifikaci

**5** Akutní snížení objemu extracelulární tekutiny diuretickou terapií (diuretiky neinhibujícími karboanhydrázu), která vede ke ztrátám vody a NaCl

- ☐ nemá vliv na acidobazickou rovnováhu
- ☐ může způsobit alkalózu z dehydratace
- ☐ může způsobit acidózu z dehydratace
- ☐ při malém snížení objemu extracelulární tekutiny se rozvíjí acidóza, která při větších ztrátách vody přechází do metabolické alkalózy

Submit

← Předchozí ([https://www.wikiskripta.eu/w/Procvičování%20patofyziologie\\_vnitřního\\_prostředí/pokračování\\_14](https://www.wikiskripta.eu/w/Procvičování%20patofyziologie_vnitřního_prostředí/pokračování_14))      Zpět na obsah (<https://www.wikiskripta.eu/w/Portál>)      Další → ([https://www.wikiskripta.eu/w/Procvičování%20patofyziologie\\_vnitřního\\_prostředí/pokračování\\_16](https://www.wikiskripta.eu/w/Procvičování%20patofyziologie_vnitřního_prostředí/pokračování_16))

Našli jste chybu? Napište!