

A pohled intuitivní, který poskytuje srozumitelnou kvalitativní představu, jakým směrem, k acidóze nebo alkalóze, se bude acidobazie vyvíjet.

Vysvětlili jsme podstatu diluční a hyperchloremické acidózy a ukázali jsme, že nikoli NaCl, nýbrž voda v roztoku je její příčinou.

PROHLÁŠENÍ AUTORŮ: Prohlášení o původnosti: Práce je původní a nebyla publikována ani není zaslána k recenznímu řízení do jiného média. **Střet zájmů:** Autoři prohlašují, že nemají střet zájmů v souvislosti s tématem práce. **Podíl autorů:** Všichni autoři rukopis četli, souhlasí s jeho zněním a zasláním do redakce časopisu Anesteziologie a intenzivní medicína. MS: Příprava manuskriptu, tvorba obrázků a tabulek, revize manuskriptu. **Financování:** žádné. **Poděkování:** N/A. **Registrace:** N/A. **Projednání etickou komisí:** N/A.

LITERATURA

1. Reddi BA. Why Is Saline So Acidic (and Does It Really Matter?). Int J Med Sci. 2013;10(6):747-750. doi:10.7150/ijms.5868.
2. Story DA, Thistlethwaite P, Bellomo R. The Effect of PVC Packaging on the Acidity of 0.9% Saline. Anaesth Intensive Care. 2000;28(3):287-292. doi:10.1177/0310057X0002800306.
3. Lebowitz MH. The pH and Acidity of Intravenous Infusion Solutions. JAMA J Am Med Assoc. 1971;215(12):1937. doi:10.1001/jama.1971.03180250029005.
4. Adrogué HJ, Tucker BM, Madias NE. Clinical Approach to Assessing Acid-Base Status: Physiological vs Stewart. Adv Chronic Kidney Dis. 2022;29(4):343-354. doi:10.1053/j.ackd.2022.04.008.
5. Stewart PA. Modern quantitative acid-base chemistry. Can J Physiol Pharmacol. 1983;61(12):1444-1461. doi:10.1139/y83-207.
6. Vilarino T, De Vicente MES. Theoretical calculations of the ionic strength dependence of the ionic product of water based on a mean spherical approximation. J Solut Chem. 1997;26(9):833-846. doi:10.1007/BF02768261.