

临床执业医师《内科学》辅导：纠正代谢性酸中毒计算公式  
详解 PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

[https://www.100test.com/kao\\_ti2020/294/2021\\_2022\\_\\_E4\\_B8\\_B4\\_E5\\_BA\\_8A\\_E6\\_89\\_A7\\_E4\\_c67\\_294225.htm](https://www.100test.com/kao_ti2020/294/2021_2022__E4_B8_B4_E5_BA_8A_E6_89_A7_E4_c67_294225.htm)

不少人在考试中，遇到要计算补充碱性液体量的试题，往往因对公式不熟悉，而白白丢失几分。特意把把相关的算公式进行了总结分析，根据题目给出的不同条件，依据对应的公式，都能快速的计算出答案。已知实际血浆HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>浓度 公式 HCO<sub>3</sub><sup>-</sup> 缺失量

(mmol) = (24 - 实际血浆HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>浓度) × 0.6 × 体重 (Kg)

已知二氧化碳结合力 公式 (一) 一般要求提高二氧化碳结合力到40容积%，可根据下列公式计算用量：(40-X) × 0.3 × 体重 (公斤) = 需补11.2%乳酸钠溶液毫升数；(40-X) × 0.5 × 体重 (公斤) = 需补5%碳酸氢钠溶液毫升数。公式 (二)

碳酸氢钠 (g) = (55 - 测得的CO<sub>2</sub>CP) × 0.026 × kg体重 公式

(三) 补充碳酸氢钠量 (mmol/L) = (正常CO<sub>2</sub>-CPml/dl - 检验CO<sub>2</sub>-CPml/dl) ÷ 2.24 × (体重kg × 0.6) 临床上常用的5%碳酸氢钠溶液，每毫升含0.6mmol碳酸氢钠；11.2%乳酸

钠溶液，每毫升含1mmol碳酸氢钠。已知血清碳酸氢盐 公式

NaHCO<sub>2</sub>的需要量 (mmol) = 0.3 × 体重 (kg) × [12 - 血清

碳酸氢盐 (mmol/L)]。已知BE 公式 5%碳酸氢钠毫升数 = [正常BE (mmol/l) - 测定BE (mmol/l)] × 体重 (1kg) × 0.4

NaHCO<sub>3</sub> (mmol) = 体重 (kg) × 剩余碱 (mmol) × 0.2

100Test 下载频道开通，各类考试题目直接下载。详细请访问  
[www.100test.com](http://www.100test.com)