## アニオンギャップ (**AG**) 高値アシドーシスと アニオンギャップ正常アシドーシス

https://l-hospitalier.github.io

2017, 12

<mark>【定義】</mark>アニオンギャップ(AG)の基準値は Na⁺ – (Cl⁻ + HCO₃⁻) = 12±2 mEg/L。 清中の陽イオン(<mark>カチオン</mark>)は Na+が 140mEq/L と圧倒的で, K+, Ca<sup>2+</sup>, Mq<sup>2+</sup>の影響は 少ない。 陰イオン (アニオン) は陽イオンと等価存在するが、CIと HCO3 が主で、他 (蛋白と有機酸)は通常測定されず変動も少ない。 その結果 Na+-(Cl+ HCO3)はほ ぼ一定、これを AG と定義する。 裏返して考えると、AG は通常測定されないアニオ ンの増減の指標である。 測定されない陰イオン(特に有機酸)とは**乳酸, ピルビン酸,** リン酸, 硫酸など。 前2者は乳酸アシドーシスで増加し,後2者は腎不全の場合に増 その他、何らかの有機酸(陰イオン)が蓄積するときに AG が増大。 てAG上昇はアシドーシス(AG上昇型)の指標となる。 CI-増加型アシドーシス(腎 不全初期や腎尿細管性アシドーシス,下痢など)では AG は増加しない。 最近検査機 器の進歩で CIが高めにでる施設が多い (研修医の時 AG は 14 と聞いた、最近の CMDT は AG の基準値は 6±1 mEq/L、p883)。 上記基準値はあくまでも参考(各施設で独 自の基準値を作成することが望ましい、当院のABL-9はAGを自動計算)。 通常と 逆に**カチオンが増加**するのは、高 Ca<sup>2+</sup>、Mg<sup>2+</sup>、K<sup>+</sup>血症やリチウム(Li<sup>+</sup>)中毒、IgG 骨 髄腫。【<mark>AG 正常のアシドーシス</mark>】①消化管から腸液、膵液の喪失がある場合、腸では Cl'と HCO<sub>3</sub>: の 1 対 1 交換により腸液を分泌するため AG は不変。 ②尿細管性アシドー シス(Renal Tubular Acidosis、RTA)は4型あるが、CIと HCO。の交換輸送体異常が 原因と考えられ、CIと HCO3 総量は不変。 2型(ダイアモックス投与と同一機序によ るアシドーシス)の近位尿細管性 RTA では重炭酸塩の補充は低 K\*を起こし危険なので 重症を除き補正しない\*1。【AG 高値のアシドーシス】 ①乳酸アシドーシス(代謝性 アシドーシス、CI は正常) A 型と B 型に分ける。 乳酸値は通常 1 mEq/L であるが 5~30 mEq/L に上昇した場合死亡率は 50%を超える。 多いのは A型で低酸素、または低潅流 によるショック、敗血症、CO2、シアン中毒、心源性低拍出症候群は TCA 回路を阻害 し嫌気的代謝産物の乳酸を蓄積し、乳酸を処理する LDH (乳酸脱水素酵素) がある肝 の血流を減少させる。 B型では糖尿病、肝腎不全、感染症、白血病、リンパ腫のほか エタノール、メタノール、サリチル酸、メトホルミンなどの毒性の結果生じるもの。2 **糖尿病性ケトアシドーシス (diabetic ketoacidosis, DKA)** 、脂肪酸の代謝とケト酸 (ア **セト酢酸**と $\beta$ **ハイドロオキシ酪酸**)の蓄積が原因。 NaHCO $_3$ の投与はまず不必要で pH<7.1 の時に限られる、また投与量も限られる $^{*2}$ 。 インスリンの適切な replacement が重要。③アルコール性ケトアシドーシス(alcoholic ketoacidosis, AKA)、アルコ ール依存症で酒量の急減、栄養状態悪化の時に起きる。 嘔吐、飢餓、脱水、腹痛を伴 う。  $\beta$  ハイドロオキシ酪酸の貯留、低潅流による乳酸の蓄積。 生理食塩水+5%ブ ドウ糖液を十分に補充する。 チアミンやピリドキシンの補充も考慮。 4各種化学物 <mark>質の中毒</mark>によるアシドーシスの各論はここでは述べない。

 $^{*1}$  サリチル酸中毒は別で pH 低下でサリチル酸塩がサリチル酸(不溶性)に変化するので急ぎアルカリ化。  $^{*2}$  卒後一年目に苦い経験あり、新婚旅行中の 1型 DM の女性。 アシドーシス補正の重曹(メイロン)静脈内投与は細胞外組織で H\*と HCO3が結合(中和)H2O と CO2になる。 分子 CO2は容易に細胞に入り細胞内 pH を低下させ(細胞内アシドーシス)TCA 回路や心筋の収縮性を障害。カービカーブ (carbicarb、炭酸、重炭酸混合)や、NaHCO3を少量使用。