## 糖尿病性ケトアシドーシス(Diabetic KetoAcidosis DKA) - pitfalls -

## https://l-hospitalier.github.io

2018.7

【ケトアシドーシス】卒後すぐオーベンに騙されて最初の完徹当直となったのが DKA。 「インスリンがないから糖を代謝できず、脂肪を食うからケトンが出てアシドーシス さ!」の説明は間違いではないが落とし穴がある。【ケトンとケトン体】=アセトン体 とするのもあり混乱のもと。 ケトンは正常のエネルギー代謝でもエネルギー源として 利用される。ケトン体とは ①アセト酢酸(AA)②β(3)-ヒドロキシ酪酸(3-HBA) ③ **アセトン**の3つを言う。 血中ケトン体の測定では「ケトン体分画」と指定すると酵素 法でアセト酢酸<55、3-ヒドロキシ酪酸<85、総ケトン体<130 (μmol/L) と報告される(数 字は上限値、アセトンは揮発性が強く呼気に排泄されるので測定値が不安定で使用され ない事が多い)。 【<mark>ケト酸血症: ケトアシドーシス</mark>】で本物のケト**酸**はアセト酢酸、 Acetic Acid: AA のみ、3-ヒドロキシ酢酸(3-Hydroxy Butyric Acid:  $\beta$  - or 3 - HBA) はその3倍ある。3-HBA はケト基を欠くのでニトロプルシド試薬(尿中ケトン体テー プ)では検出されない。 しかし 3-HBA が DKA の循環虚脱において特に重要な役割を 果たす\*1。 この試薬は**アセトン**感受性が低く 10mmol 以上の濃度を必要とするが DKA の患者でも血漿中ではこの濃度に達しない。 しかし尿中で濃縮され容易にこの濃度に 達しニトロプルシドで検出される\*1。 血中ケトン体分画測定には2~3日を要するので、 実用的なのは濃縮されたアセトンを新鮮尿でニトロプルシドテープで検出する。 但し 「栄研」Q&A「ケトン体試験紙」では以下の記述でアセトン検出も疑問視されている。

ケトン体はアセト酢酸、アセトン、3-ヒドロキシ酪酸の 総称。 アセト酢酸および3-ヒドロキシ酪酸は脂肪酸酸化 による代謝産物として肝臓で生成。 アセトンはアセト酢 酸から非酵素的に脱炭酸で生成される。 ケトン体試験紙 の原理はニトロプルシド反応。 ケト基 (C=O) を有する アセト酢酸およびアセトンのメチル基(- CH3)はアルカ リ性下で活性メチレン基 (- CH2) となり、ニトロプルシ ドナトリウムと反応して紫色の化合物を形成(右図)。

Na<sub>2</sub>[Fe(CN)<sub>5</sub>NO] + CH<sub>3</sub>COR + NaOH -ニトロプルシドナトリウム ケトン体

アセトン R:-CH3 アセト酢酸 R:-CH2COOH

この反応はアセト酢酸に最も鋭敏で、アセト酢酸の感度は5 <ケトン体の反応原理>

~10mg/dL、アセトンに対する感度は 50mg/dL。 しかし一部の試験紙はアセトンとは反応しない としている。 一方 3-ヒドロキシ酪酸はケト基(C=O)を有しないため(-CH3)が活性メチレン基 にならず全く反応しない。 アセト酢酸およびアセトンは揮発性が高く、またアセト酢酸は容易に分 解されアセトンとなることを考慮し、本法でケトン体を測定する時には新鮮尿で行うのが原則。\*2

結局、テープでは 3-HBA とアセトンは測定せず、アセト酢酸も容易にアセトンに変化、

**揮発**してしまうのがこの方法の最大の問題。 ハリソン 5 は血中ケトン体分画 を推奨。 治療は血中のケトン体を示すアニオン・ギャップ (AG) を指標に するのが良いが、血糖値で 250 mg/dl を目標にインスリン投与を行う方法 2Na\* も用いられる。 乳酸アシドーシスが完全に否定されるまではラクテート・ リンゲルではなく、生食や酢酸バッファーを用いる。 【ニトロプルシド】は 一酸化窒素(NO)のドナーで血管拡張薬として使用された歴史があり(ニト

プロ: 丸石) 循環血中で酸素化ヘモグロビンと結合して青酸イオンとメトヘモグロビン を生成すると同時に一酸化窒素(NO)を放出、NO はグアニル酸シクラーゼを活性化 Fe 原子を中心にシアン結合をもち光 して cAMP を産生し血管平滑筋を弛緩させる。 に不安定、外国では大量投与でシアン中毒で死亡例もある。 尿中ケトン体の他、クレ

アチニンやアミン結合を持つ違法ドラッグ(MDMA やメタアンフェタミン)の検 出にも。 ケトンはカルボニル基とアルキル基2個を持ちアセトンは CH₃COCH₃。 上はアセト酢酸(ケト基 CO=あり)下は 3-HBA ケト基なし。

この2つはカルボニル基(C(=O)) \*2を持つカルボン酸でカルボニル基3個を持 つトリカルボン酸(TCA) はクエン酸など TCA 回路の重要物質。クエン酸→

<sup>\*1</sup>CMDT p1224 <sup>\*2</sup> 3-HBA やアセトンの検出は困難で尿ケトン体陰性の DKA もある。 DKA では原因不明の腹痛(糖 尿病性偽性腹膜炎)、高脂血症による膵炎、浸透圧利尿による高度脱水、アシドーシスによる低 K\*血症も注意! カル ボニル基に水酸基 (-OH) が付くとカルボキシル基。 カルボニル基にアルキル基 (CH3や C2H5) が付くとケトン。



N=C

,c=N