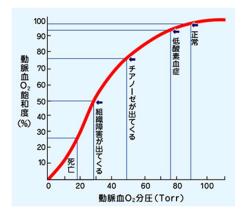
【経皮的動脈血酸素飽和度(SpO₂)】1974 年日本光電の青柳卓雄氏が<mark>パルス・オキシ</mark> <mark>メーター</mark>を ME 学会で発表(実用化はミノルタ\*、米国)。 原理は<mark>酸化ヘモグロビン</mark> <mark>(HbO₂)と還元へモグロビン(Hb)</mark>では赤外線吸収波長が異なるのを利用し、心拍と 同期したパルス状の赤外光で皮膚を照射、細い動脈性血管からの拍動性信号だけを取り 出し、2波長の信号強度の比から HbO<sub>2</sub>と Hb の比を求める。 酸素の輸送量は(Hb× 心拍出量×SpO₂)に比例する。 貧血、低心拍出量の場合はO₂輸送量を反映しない。 貧血時は酸素を運搬する Hb の数が少ないので全 Hb が酸素化され SpO₂は高値(多血 **症では酸素不足なしにチアノーゼ出現**)。一酸化炭素中毒では Hb が CO と結合してカ ルボニルヘモグロビンに、シアン中毒では Hb がシアンメトヘモグロビンとなり、酸素 と解離・結合できない。 これは還元 Hb でないから SpO2 は高い値を示す。 は血球と血漿があり、血漿は蛋白水溶液で O<sub>2</sub>や CO<sub>2</sub>はヘンリーの法則(1803 年)「揮 発性の溶質を含む希薄溶液が気相と平衡にあるとき、<mark>気相内の溶質の分圧 p は溶液中</mark> <mark>の濃度 c に比例する</mark>」に従う。 生体では血漿に溶存する O₂は 1%以下で 99%は赤血 球中のヘモグロビンと結合して輸送される。 血漿中の溶存酸素濃度(分圧)とヘモグ ロビン結合酸素は平衡状態にあり、その関係がヘモグロビンの酸素解離曲線(図)で、 酸素分圧が 90mmHq(SI:国際単位系では水銀を満たした密閉ガラス管と重力で初めて 真空を作ったトリチェリ (Torricelli、伊) を記念して Torr = mmHg を使用) で Hb は 97%



程度飽和する。 1気圧の時760Torr×酸素分率0.2 -47Torr:37℃の飽和水蒸気圧) = 105Torr が大気 と平衡にある血液のガス組成と考えてよい。 脈血ガス分析で 1%の血漿溶存 02の分圧を測り酸 素解離曲線から Hb の酸素飽和度を推定する方法 に比べ、経皮的とはいえ直接 **99%**の Hb と HbO₂ の比を測るほうが精度、安定度において勝る。

血液中のガスの測定は古くは【van Slyke-Neill 法】 が使われた。一定容積の血液にガス抽出剤(乳酸,

**サポニン**, フェリシアンカリの混合液) を加え, これに陰圧をかけて血液中の  $O_2$ ,  $CO_2$ を遊離気体として抽出。原理的であるが大量の血液が必要で、新生児では実施不可能。

【酸素電極】シンシナチ大のクラーク博士\*\*\*はポーラログラフィーを改良して血液酸

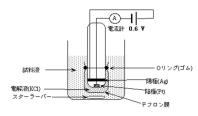
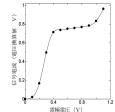


Fig. 4 Clark 型複合酸素電極の基本構造 陽極と陰極を包埋する支持体には、ガラスや樹脂が 用いられている。電解液には、KCIを含む緩解液、保外剤とし グリゼロールを加えたものなどがある。テフロン機と陰極・陽極 の間は、レスポンスが悪くなるので出来るだけ隙間を作らない ようにする。

素電極を作成。 ポーラロとは 02を溶かした液の電極に 加える電圧と電流と O2 濃度の関係で図示。 0.6V で電流が平坦になり溶質濃度-電流関 係が一意に定まる。 銀一白金電極を蛋白 の付着と分極を防ぐため KCL 溶液と半透膜 で囲む工夫で実用化に成功。



印加電圧約

\*当時ミノルタは新生児用経皮黄疸計の代名詞であった。 \*\*陰極(白金電極)で O₂+4e-+ 4H+→2H₂O の 反応, 陽極で 4Ag+4Cl→4AgCl+4eの反応。 \*\*\*Dr. Clark はシンシナチ小児病院の検査技師でした。