

論文摘要

測定活體組織 pH 值的問題

Г. Г. Мегкумова 著

測定活體組織的 pH 值，對研究動物的正常生理學和病理生理學具有重要的意義。

使用氫電極、氫離子電極、鎘電極等測定活體組織的 pH 值，有許多缺點，例如不能直接在活體組織中進行測定，而必須抽出組織液來測定，其結果準確度不高，測定手續複雜。

玻璃電極同上面的電極比較，具有許多優點，用它來測定活體組織的 pH 值是最適合的。但是，也有一些美中不足的地方，如內電阻較大，容易破碎。為了克服這些缺點，又製造了以下兩種類型的玻璃電極。

(1) 用鉛針做成電極，復蓋一層含鈉鉀較多的玻璃薄膜。在金屬和玻璃之間形成足夠的、穩定的電位。必須注意，用玻璃復蓋金屬時，絕對不能有任何空隙和氣泡。玻璃電極露在組織外面的一部分，用松脂和

石蠟的混合物復蓋。電極製造之後須在 0.1 N 盐酸溶液中浸 1 個星期，然後在蒸餾水中浸 2 個星期，電極就可以使用。電極在不用的情況下必須浸在蒸餾水中，以免乾燥而喪失電極之特性。

(2) 第二種模型的電極比上面一種電極較短些（因為玻璃電極太長時，使用就不便）它由玻璃毛細管圓筒組成，長約 9—10 厘米，其中充滿汞。汞和玻璃之間有一層 0.1 N 盐酸溶液的薄膜，保證其內部電位穩定。露在組織外的部分用石蠟和松脂的混合物復蓋。頭上用緊密的塞子塞住，鋼制的導體穿過塞子。電極製好之後同上面一樣用鹽酸溶液浸泡 1 星期，蒸餾水中浸泡 2 星期（見圖 1）。

在每次使用之前電極必須用 2—3 種已知 pH 值的緩衝液校正。

測量的電路連接如下：1. 玻璃電極和電流計負極相連，甘汞半電極和正極連接。2. 麻醉好的動物固定在絕電的木板上，玻璃電極刺入組織中（預先用手術刀割破動物踝关节處的皮膚，必須注意防止其出血，電極的粗大部分必須閉塞組織，以免空氣進入組織），然後將動物之後肢浸在盛有生理鹽水的器皿中。3. 用鹽橋把它和盛有飽和 KCl 溶液的器皿連接起來。KCl 溶液中放以甘汞半電極（見圖 2）。

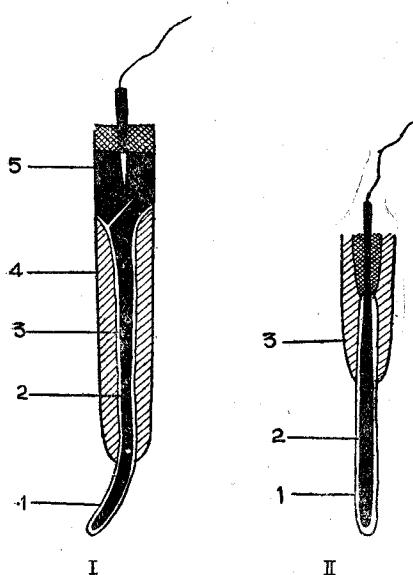


圖 1 電極的簡單結構

I. 帶有鉛基底的玻璃電極：

1. 鉛針； 2. 玻璃薄膜； 3. 松脂和石蠟的混合物。

II. 充滿汞的玻璃電極：

1. 玻璃毛細管； 2. 汞； 3. 0.1 N 盐酸溶液； 4. 松脂和石蠟的混合物； 5. 電極的膨大部分，其中汞載有導體。

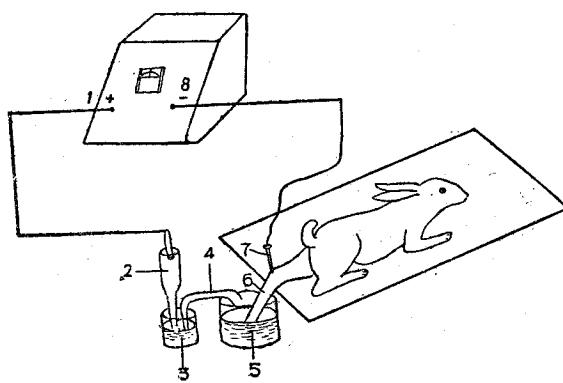


圖 2 測量電路圖解

1. 电流計(正极)； 2. 甘汞半电极； 3. 盛有饱和 KCl 溶液的器皿； 4. 盐桥； 5. 盛有生理盐水的器皿； 6. 兔子的后肢； 7. 插入皮肤的玻璃电极； 8. 电流计(负极)。

第 4 期

动 物 学 杂 志

我們使用这种方法来測定用嗎啡麻醉的兔子的皮下組織細胞的 pH 值是 7.27 ± 0.17 (平均平方誤差)。各个兔子之間的个体差异是 $0.1-0.5$ pH 值。

留在組織中的玻璃电极可以連續不斷地工作數小時。

(小欽譯 培青校)