

$\Delta G^\circ$ 有相同趋势，黄棕壤为负值，而红壤和砖红壤为正值。通常负值为放热反应化学稳定性好，正值为吸热反应化学稳定性差。 $\Delta S^\circ$ 的变化与 $\Delta G^\circ$ 、 $\Delta H^\circ$ 同。熵值是反映体系内部物质的混乱程度。离子反应方向趋向于自由能和热能的降低；体系混乱程度增加。根据上述的讨论可认为，土壤对Zn离子选择性和结合的稳定性其顺序为：黄棕壤>红>砖红壤。在Zn—Ca交换过程中 $\Delta G^\circ$ 受 $\Delta H^\circ$ 的影响远比 $\Delta S^\circ$ 大。黄棕壤对Zn偏好，这与土壤电荷类型有关。可变电荷对 $Ca^{++}$ 离子亲和力大。黄棕壤以永久电荷为主，红壤和砖红壤存在大量可变电荷。

## 土壤信息

### 有机酸对心土中铝毒害的影响

N.V. Hue等人在有机酸存在的土壤溶液中用棉花根的生长作为指标进行短期分根实验，测定了有机酸对植物Al毒的影响。

在不含有机酸的Al溶液中，棉花根的相对长度随着单体Al的浓度的增加而减少，如在 $AlCl_3$ 浓度为0.92和3.70微摩尔/升时相对的根长从91%减少到51%。但在有机酸存在的情况下，由于有机酸与Al发生络合作用，减轻了Al的毒害。这种保护效应取决于有机酸的种类和浓度。

根据纯溶液的实验，短链羧酸作为解Al毒剂可分成三组：(1)强的，包括柠檬酸、草酸、酒石酸，(2)中度的，包括苹果酸、丙二酸、水杨酸，和(3)弱的，包括琥珀酸、乳酸、甲酸、乙酸、苯二酸。这些有机酸解Al毒的容量与其OH基团和COOH基团在主要C链上的相对位置有关，主要看其是否有利于与Al形成稳定的5或6键的环状结构。

作者定量地鉴定了若干酸性心土层的土壤溶液中的有机酸，并且测定了这些有机酸解Al毒的容量，结果表明，这种容量是基于对 $Al^{3+}$ 离子的络合容量。

从某些淋溶的酸性心土层的土壤溶液分析来看，若干有机酸的浓度在森林土壤中较耕作土壤为高。土壤溶液中的总Al量可分成单体Al( $Al^{3+}$ +多种羟基-Al+ $AlSO_4^+$ )和络合Al(Al-有机酸络合物)，在二种酸性心土的溶液中，络合Al分别占总Al量的93%和76%。

作者用估算的Al-有机酸稳定常数计算土壤溶液中 $Al^{3+}$ 离子的活度。用棉花根在酸性心土物质中的伸长率来验证计算所得的 $Al^{3+}$ 离子的活度。实验结果表明，棉花根生长与土壤溶液中单体Al浓度显著地相关，而与总Al量无关。

(刘志光据 Soil Sci. Soc. Am. J.,  
50: 28-34, 1986)

### 珊瑚砂的农业利用

珊瑚砂产自热带、亚热带岛屿周围的浅海海底，主要由珊瑚、有孔虫等海生生物的遗体形成的，其主要成份是钙，也含有镁。在港口航道整修时会有大量的珊瑚砂难以处置，但是这种物质可以作为酸性土壤的改良剂。其中<2毫米的细砂占50%以上，而0.5—0.1毫米的砂粒最多，有时也混有数毫米乃至10毫米以上珊瑚和贝壳的碎片。珊瑚砂几乎完全可以溶于0.5N HCl中，残渣不超过10%，而且是其它砂粒或泥土。42个样品平均含Ca 34%，Mg 1.5%，Sr 0.5%，Na 0.4%，还有微量的N、P、K、Cu、Zn、Fe、Mn等。Cd、Pb、Ni等有害元素几乎检不出。珊瑚砂与商品石灰相比，含Ca稍低一些，含Mg、Sr、Na等则高一些。取红壤和黄壤分别添加石灰和粗细不同的珊瑚砂，研究它们对酸性土壤的中和能力。结果颗粒小于0.5毫米的珊瑚砂与石灰的中和曲线相似，二者中和土壤酸度的能力大体相等，大于0.5毫米的珊瑚砂中和能力低一些，但随着时间推移也能提高酸性土壤的pH值，是一种迟效性中和材料。

(杨国治据 日本土壤肥料学杂志, 57卷2号,  
193—197, 1986)