Ｑ．（EXCEL 化学改訂版　412　P255）
空気との反応と酸との反応に、不動態が出てきますが、何故 B は不動態でない Zn なのでしょうか。

Ａ．
濃硝酸と反応して不動態となる金属が Al, Fe, Ni であることはご存知かと思います。
あまりよく知られていませんが、Zn は空気と反応することで酸化被膜を形成し、不動態となります。

B を決定する最大の決め手は、B, C が両性元素であることです。これより B, C は Al か Zn のどちらかに絞れますが、C は「濃硝酸と反応して不動態を形成する」とあるので、C が Al と分かり、残った Zn が B と決定できます。