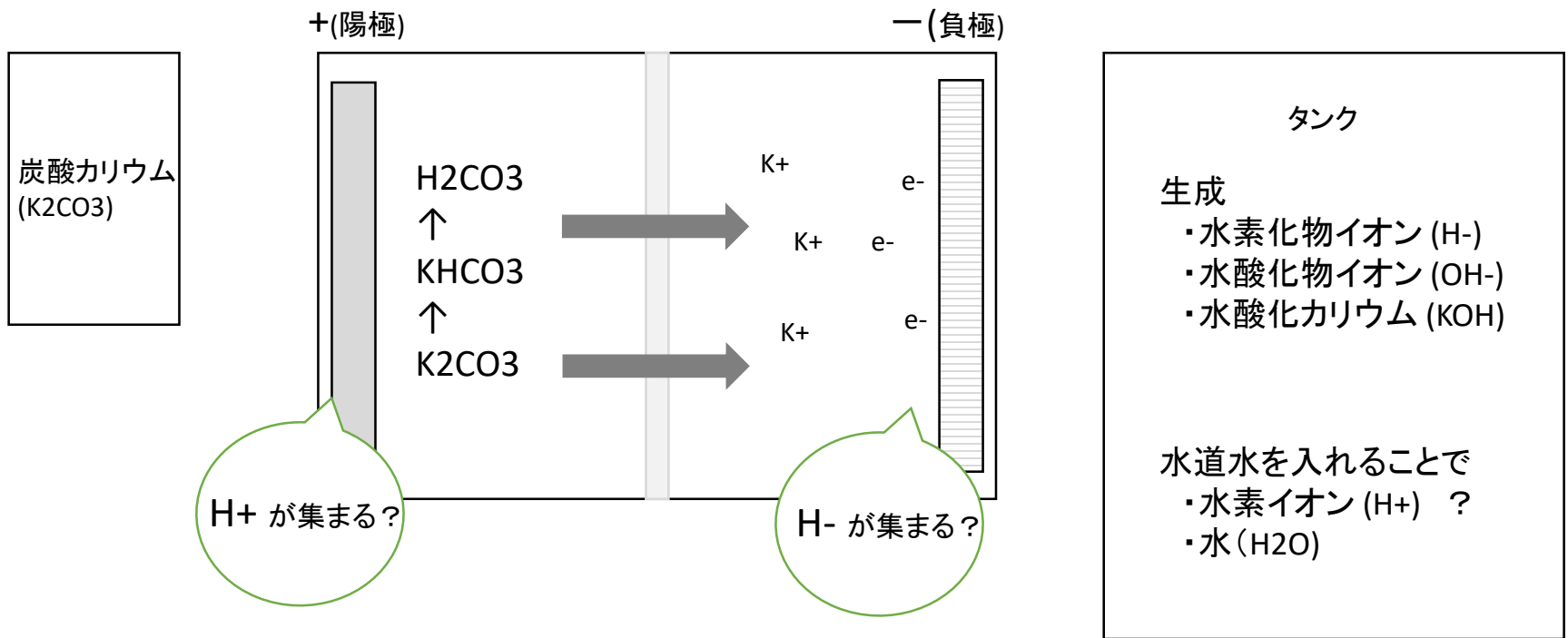




■疑問点

- ①水素化物イオン(H⁻)はタンク内(慧一之水原液)では水の(H⁺)と反応して水素になってしまうため存在できないのでしょうか？
(ネットでは、オキソニウムイオンH₃O⁺になってしまうと記載がありました)
- ②タンクの中は、(H⁻)(OH⁻)(KOH)以外には水(H₂O)だけでしょうか？
それぞれの電荷の状態が理解できておりません。
- ③H⁺は陽極側に、電子を2個もらったH⁻は隔壁を超えて、負極側に流れるのでしょうか？
- ④慧一之水原液のPHを13以上に保つ理由を教えてくださいませんか？
- ⑤表面張力が低くなる要因を教えてくださいませんか。
- ⑥図で間違いがあると思いますので、ご指摘いただけますでしょうか。
- ⑦その他、補足事項などありましたらよろしくお願いいたします。