

## TUGAS ELEKTROLISIS - XII IPA 3 ONDELSON GIYAI

1. Dilakukan elektrolisis larutan KCl menggunakan elektroda karbon (atau grafit, C) yang termasuk elektroda inert.

2. Bila Elektorde yang digunakan adalah Elektrode Inert (C, Pt dan Au), maka : a. Jika Ion hidroksida ( $\text{OH}^-$ ) akan teroksidasi menjadi  $\text{H}_2\text{O}$  dan  $\text{O}_2$ .

3. Reaksi elektrolisis lelehan NaF. 1. Lihat jawaban. Lencana tidak terkunci yang menunjukkan sepatu bot astronot mendarat di bulan.

4. Elektrolisis  $\text{CuCl}_2$  dengan elektroda inert Pt  $\text{CuCl}_2 \rightarrow \text{Cu}^{2+} + 2\text{Cl}^-$  Perhatikan, kation Cu bukanlah logam aktif golongan A