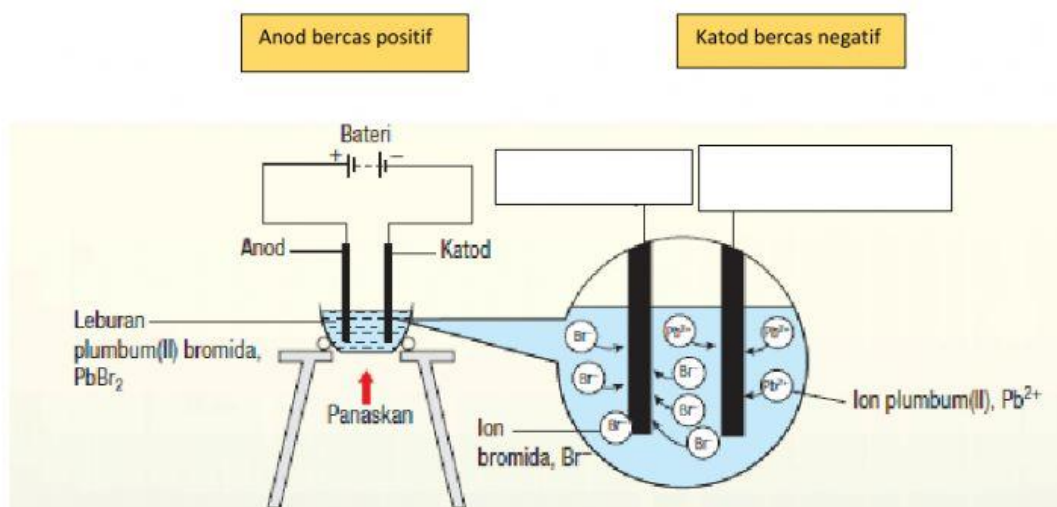


BAB 6: ELEKTROKIMIA

PROSES ELEKTROLISIS



positif

ion

anion

katod

positif

negatif

negatif

pepejal

kation

anod

negatif

positif

Semasa proses elektrolisis,

- ion bercas (kation) bergerak ke (elektrod negatif)
- ion bercas negatif bergerak ke (elektrod positif)

1.) sewaktu elektrolisis leburan plumbum(II) bromida, PbBr_2 , ion plumbum(II) yang bercas Pb^{2+} , bergerak ke katod yang bercas manakala ion bromida yang bercas Br^- , bergerak ke anod yang bercas .

2.)

Elektrolit tidak dapat mengalirkan elektrik dalam keadaan kerana tiada yang bebas bergerak untuk mengalirkan elektrik.