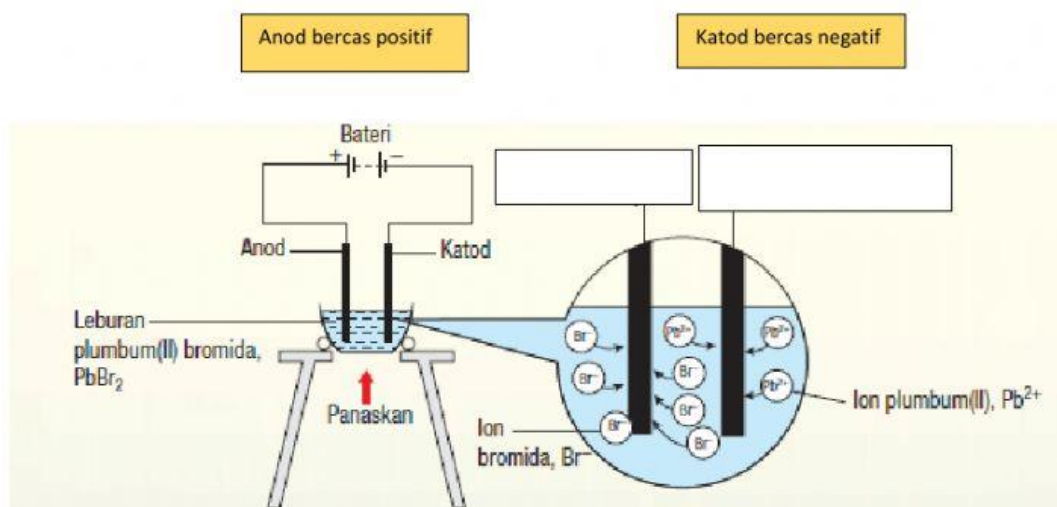


BAB 6: ELEKTROKIMIA

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.