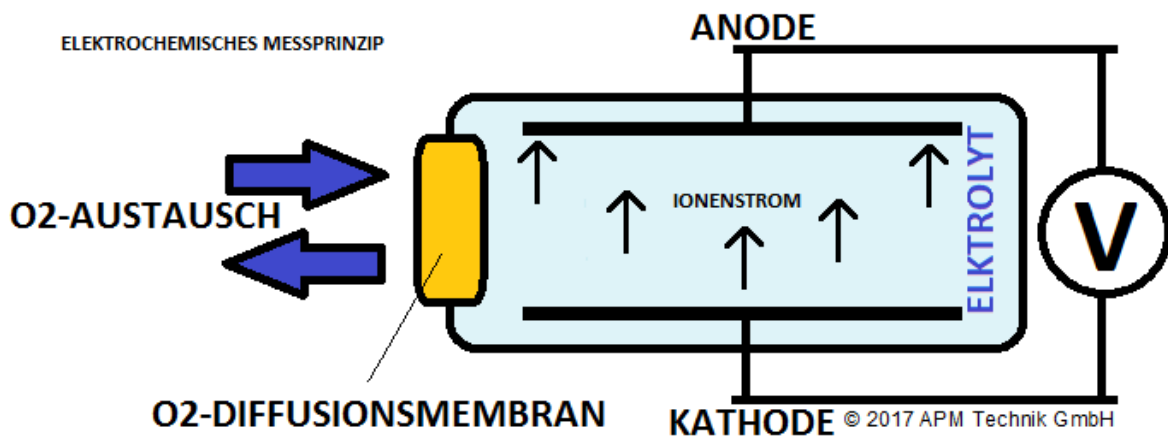


Elektrochemisches Messprinzip

Elektrochemische O₂-Zellen sind vom Grundprinzip her ähnlich aufgebaut wie eine Diode. Ein mit sauerstoffempfindlichen Elektrolyt befüllter Tank wird dem Messmedium ausgesetzt. Hierbei reichert sich das Elektrolyt, entsprechend des Sauerstoffgehalts im Messmedium mit Sauerstoff an. Sobald die Sauerstoffsättigung im Elektrolyt steigt, steigt ebenso der Ionenstrom. Dadurch erhöht sich die gemessene Spannung zwischen Anode und Kathode.



Mit der Erhöhung der O₂-Sättigung, erhöht sich simultan die Spannung. Dies ist der wichtigste Parameter.

Durch unterschiedliche Bauformen lassen sich die verschiedenen Messbereiche abdecken.