

QUÍMICA 2 BATXILLERAT

Unitat 9

APLICACIONS DE LES REACCIONS REDOX

OBJECTIUS:

1. Diferenciar una electròlisi d'una pila
2. Conèixer i aplicar les lleis de Faraday
3. Descriure el funcionament d'una cel·la galvànica
4. Predir l'espontaneïtat d'una reacció redox

QUÍMICA 2 BATXILLERAT

Unitat 9

APLICACIONS DE LES REACCIONS REDOX

ESQUEMA:

1. Electròlisi
 - a. Lleis de Faraday
 - b. Electròlisi de l'aigua
 - c. Aplicacions de l'electròlisi
2. Cel·les galvàniques
 - a. Cel·la galvànica: la pila Daniell
 - b. Tipus d'elèctrodes
3. Força electromotriu d'una pila. Potencials normals de reducció
4. Aplicacions de les cel·les galvàniques
5. Espontaneïtat de les reaccions redox