

ΤΗ ΑΜΕΡΙΚΑΝΙΚΗ

ΕΚΔΟΣΗ

ΤΗ ΕΛΛΗΝΙΚΗ

RAYMOND CHANG · JASON OVERBY

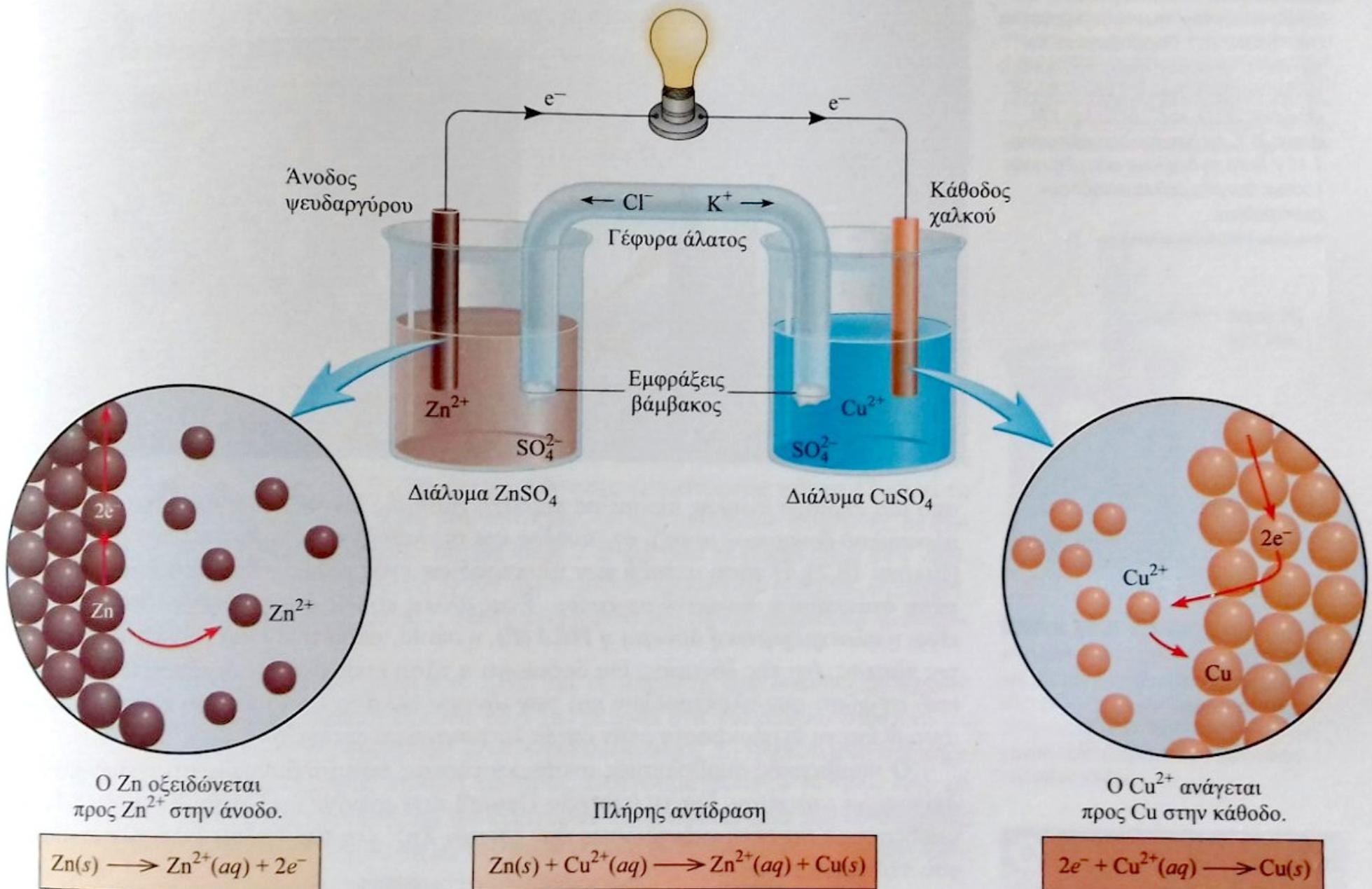
ΓΕΝΙΚΗ ΧΗΜΕΙΑ

ΓΕΝΙΚΗ ΕΠΙΣΤΗΜΟΝΙΚΗ ΕΠΙΝΕΑΣΙΑ ΤΗΣ ΕΛΛΗΝΙΚΗΣ ΕΚΔΟΣΗΣ
ΧΡΙΣΤΙΑΝΑ ΜΗΤΙΟΠΟΥΛΟΥ

ΜΕΤΑΦΡΑΣΗ ΚΑΙ ΕΠΙΣΤΗΜΟΝΙΚΗ ΕΠΙΝΕΑΣΙΑ
ΝΙΚΟΛΑΟΣ ΦΩΜΑΪΝΗ, ΙΩΑΝΝΗΣ ΠΑΠΑΕΥΔΑΣΙΟΥ, ΧΑΡΗΣ ΣΕΜΙΔΑΚΑΣ

η εκδοσίες παπαζήν





Εικόνα 18.1 Ένα γαλβανικό στοιχείο. Η γέφυρα άλατος (ένας ανεστραμμένος σωλήνας U) που περιέχει ένα διάλυμα KCl παρέχει ένα ηλεκτρικά αγώγιμο μέσο μεταξύ των δύο διαλυμάτων. Τα ανοίγματα του σωλήνα U κλείνονται χαλαρά με βαμβακερές σφαίρες για να εμποδίσουν το διάλυμα KCl να ρέει μέσα στα δοχεία επιτρέποντας ταυτόχρονα να μετακινούνται τα ανιόντα και τα κατιόντα. Ο λαμπτήρας ανάβει καθώς τα ηλεκτρόνια ρέουν εξωτερικά από το ηλεκτρόδιο Zn (άνο-



Εργαστηριακές Ασκήσεις Φυσικοχημείας - Θερμοδυναμικής

Γαλβανικά στοιχεία

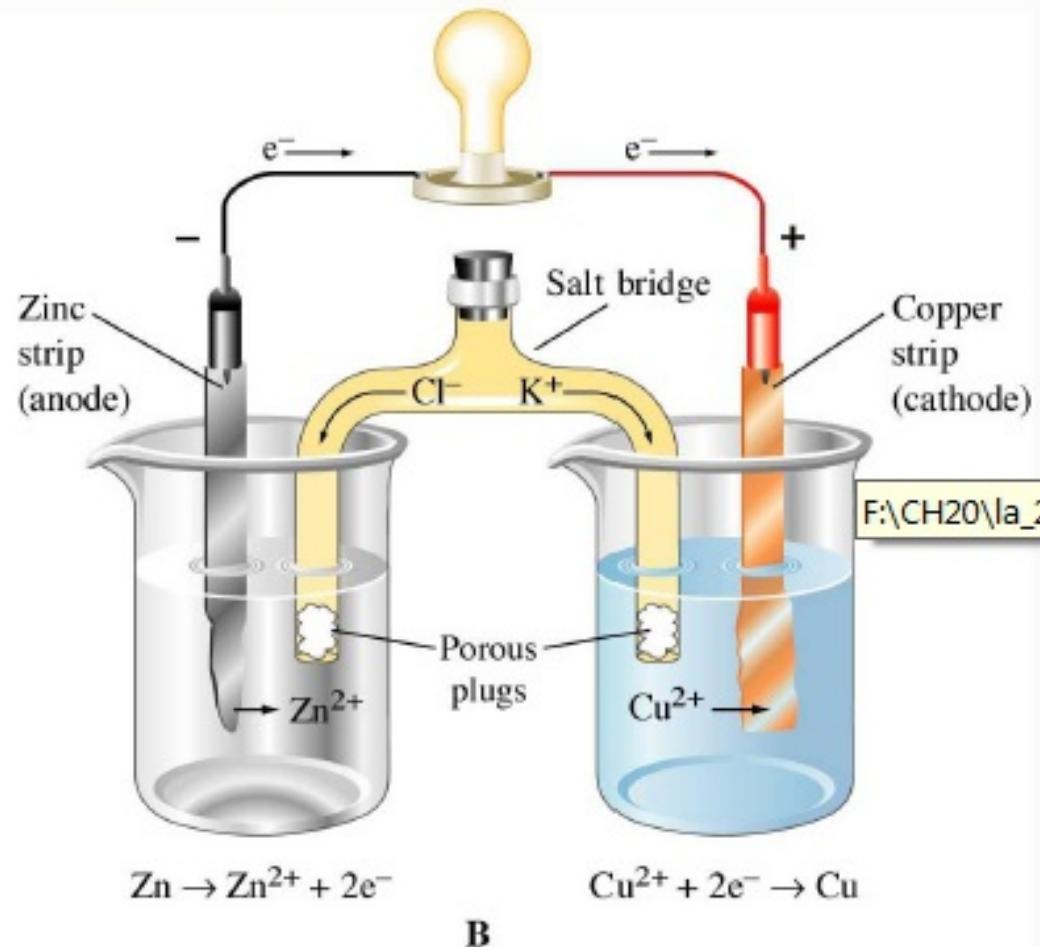
Αγγελική Απ. Γαλάνη

Χημικός PhD,

Εργαστηριακό Διδακτικό Προσωπικό (ΕΔΠ)



A

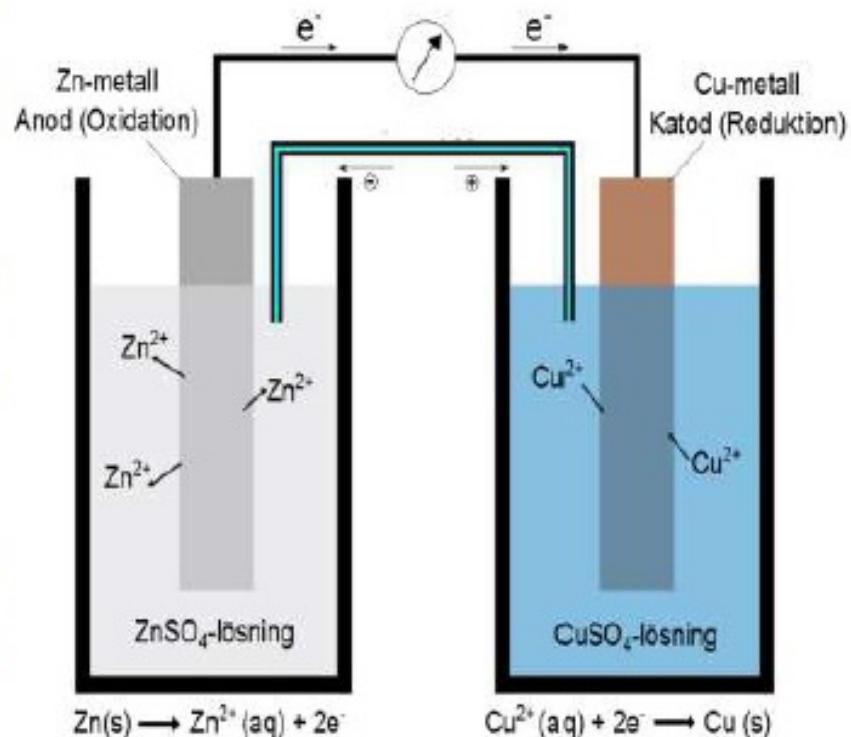


B

F:\CH20\la_20_0

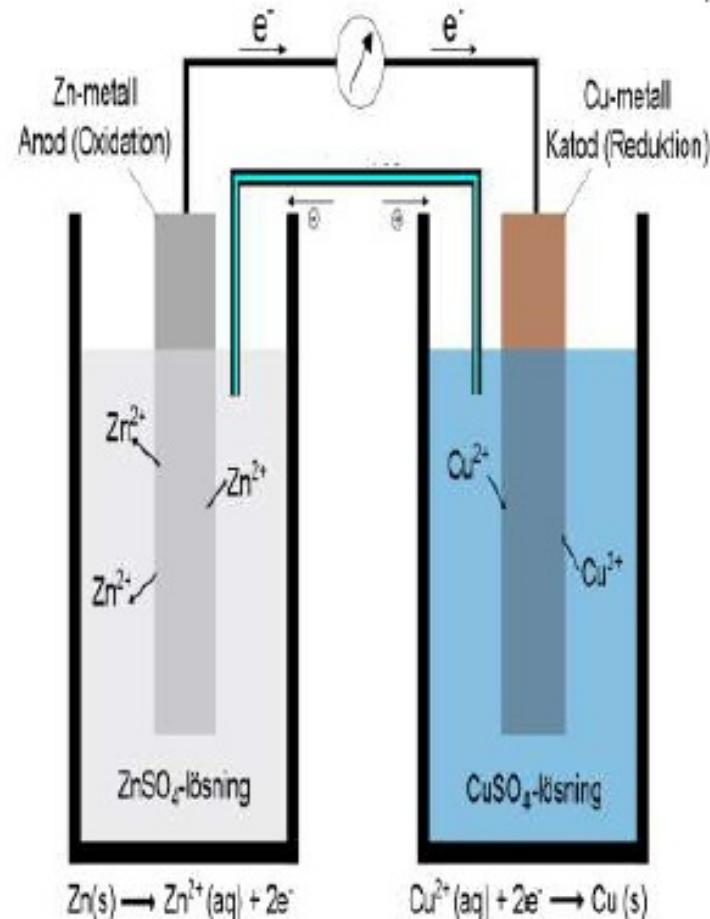
Στοιχείο Daniell το πιο κλασικό παράδειγμα γαλβανικού στοιχείου

- Στο αριστερό ποτήρι, υπάρχει διάλυμα ZnSO_4 1 M, στο οποίο υπάρχει βυθισμένο έλασμα Zn
- Στο δεξιό ποτήρι, υπάρχει διάλυμα 1 M CuSO_4 , στο οποίο βρίσκεται βυθισμένο σύρμα Cu.
- Συνδέουμε τα ελάσματα Cu και Zn με βολτόμετρο και κλείνουμε με γέφυρα áλατος το κύκλωμα.



<https://commons.wikimedia.org/wiki/File:Daniell-element.png>

- Πριν κλείσει το κύκλωμα, στο ημιστοιχείο του Zn, έχει αποκατασταθεί η ισορροπία $Zn_{(s)} \rightleftharpoons Zn^{2+} + 2e^-$
- Όταν το κύκλωμα κλείνει, τα ηλεκτρόνια κινούνται από το ηλεκτρόδιο του ψευδαργύρου, (χαμηλό δυναμικό), προς το ηλεκτρόδιο του χαλκού, (υψηλό).
- Άρα σύμφωνα με την αρχή Le Chatelier μετακινείται η ισορροπία προς τα δεξιά και ο Zn διαλύεται.
- Τα αντίθετα συμβαίνουν στο ηλεκτρόδιο του Cu, στο οποίο θα παρατηρήσουμε να επικάθεται κολλοειδής μεταλλικός χαλκός, που στη συνέχεια επικάθεται στον πυθμένα ως κολλοειδής κοκκινωπή μάζα.



<https://commons.wikimedia.org/wiki/File:Daniell-element.png>