

<p><b>Ποια είναι η εξίσωση λέξεων για την αντίδραση σε μια κυψέλη καυσίμου υδρογόνου;</b> Q1</p>	<p><b>Κατάλογος 3 πλεονεκτήματα των κυψελών καυσίμου σε σύγκριση με επαναφορτιζόμενες κυψέλες και μπαταρίες.</b> Q2</p>
<p><b>Τι είδους ενέργεια απελευθερώνεται από τα κυψέλες καυσίμου υδρογόνου;</b> Q3</p>	<p><b>Κατάλογος 2 πλεονεκτήματα επαναφορτιζόμενων κυψελών και μπαταριών σε σύγκριση με τα στοιχεία καυσίμου.</b> Q4</p>
<p><b>Ποια είναι η ισορροπημένη εξίσωση συμβόλων για την αντίδραση σε μια κυψέλη καυσίμου;</b> Q5</p>	<p><b>Ποια είναι τα 3 πλεονεκτήματα και τα 3 μειονεκτήματα των αυτοκινήτων κυψελών καυσίμου υδρογόνου;</b> Q6</p>
<p><b>Γράψτε τις μισές εξισώσεις για τις αντιδράσεις ηλεκτροδίων στη κυψέλη καυσίμου υδρογόνου?</b> Q7</p>	<p><b>Αξιολογήστε τις δυνάμεις και τις αδυναμίες των κυψελών καυσίμου</b> Q8</p>

<p>1. Τα καύσιμα μπορούν να χρησιμοποιηθούν συνεχώς με παροχή καυσίμου, ενώ οι επαναφορτιζόμενες μπαταρίες εξαντλούνται και χρειάζονται χρόνο για να επαναφορτιστούν</p> <p>2. Το νερό είναι το μόνο προϊόν από μια κυψέλη καυσίμου, ενώ τα επαναφορτιζόμενα κύτταρα είναι δύσκολο να απορριφθούν</p> <p>3. Τα κυψέλες καυσίμου υδρογόνου δεν παίρνουν λιγότερο αποτελεσματικά όσο περισσότερο τρέχουν, σε αντίθεση με τις επαναφορτιζόμενες μπαταρίες</p>	<p><b>Υδρογόνο + Οξυγόνο -&gt; Νερό</b></p> <p>A1</p>
<p>1. Δεν απαιτούνται επικίνδυνα καύσιμα με επαναφορτιζόμενες μπαταρίες, ενώ το υδρογόνο είναι εκρηκτικό αέριο και είναι δύσκολο να αποθηκευτεί με ασφάλεια</p> <p>2. Οι επαναφορτιζόμενες μπαταρίες παράγουν μεγαλύτερη διαφορά δυναμικού από μια κυψέλη καυσίμου υδρογόνου</p> <p>A4</p>	<p><b>Ηλεκτρική ενέργεια (+ Θερμική)</b></p> <p>A3</p>
<p>Πλεονεκτήματα:</p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Το νερό είναι η μόνη εκπομπή</li> <li>2. Καλό εύρος</li> <li>3. Γρήγορος ανεφοδιασμός</li> </ol> <p>Μειονεκτήματα:</p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Αξίζει να κατασκευάσετε και να χτίσετε υποδομές</li> <li>2. Η παραγωγή υδρογόνου μπορεί να προκαλέσει εκπομπές άνθρακα</li> <li>3. Μπορεί να είναι δύσκολη η αποθήκευση υδρογόνου</li> </ol> <p>A6</p>	<p><b><math>2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O</math></b></p> <p>A5</p>
<p>Πλεονεκτήματα:</p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Παρασκευάστε μόνο νερό ως απόβλητο</li> <li>2. Συνεχίστε να παράγετε ενέργεια εάν συνεχίζει να τροφοδοτείται καύσιμο</li> </ol> <p>Αδυναμίες:</p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Δύσκολο να μεταφέρετε / αποθηκεύσετε υδρογόνο</li> <li>2. Αξίζει να φτιάξετε και να χτίσετε την απαραίτητη υποδομή</li> </ol> <p>A8</p>	<p><b>Negative electrode:</b></p> <p><math>H_2(g) \rightarrow 2e^- + 2H^+(aq)</math></p> <p><b>Positive electrode:</b></p> <p><math>4H^+(aq) + O_2(g) + 4e^- \rightarrow 2H_2O(g)</math></p> <p>A7</p>