

ΧΗΜΕΙΑ Β' ΓΥΜΝΑΣΙΟΥ
2.6.1 Ηλεκτρολυτική διάσπαση του νερού
(Σχολικό σελ. 48-50)

Ερωτήσεις

1. Πώς ονομάζεται αυτό που συμβαίνει όταν περνάει ρεύμα μέσα σε νερό;
2. Τι γίνεται με την ηλεκτρόλυση του νερού;
3. Σε ποιες ουσίες διασπάται το νερό με την ηλεκτρόλυση;
4. Το νερό είναι απλή ή σύνθετη ουσία;
5. Στην ηλεκτρόλυση του νερού ο όγκος του υδρογόνου ή του οξυγόνου είναι μεγαλύτερος;
6. Στην ηλεκτρόλυση του νερού η μάζα του υδρογόνου ή του οξυγόνου είναι μεγαλύτερη;
7. Πως ονομάζονται οι ουσίες όπως το νερό που διασπώνται σε απλούστερες;

Απαντήσεις

ηλεκτρόλυση

Το νερό διασπάται σε δύο αέριες ουσίες

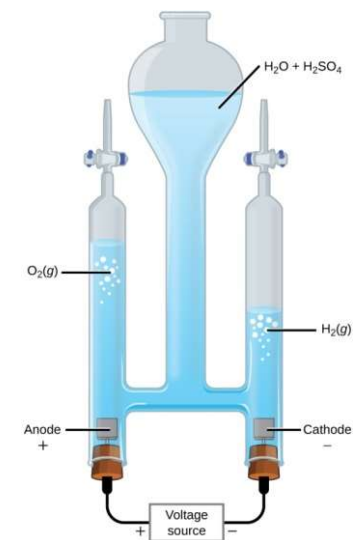
- I) υδρογόνο
- II) οξυγόνο

Είναι σύνθετη

Ο όγκος του υδρογόνου (2 φορές τον όγκο του οξυγόνου)

Η μάζα του οξυγόνου (8 φορές την μάζα του υδρογόνου)

Χημικές ενώσεις



Ερωτήσεις

8. Δώστε παραδείγματα χημικών ενώσεων

9. Το υδρογόνο και το οξυγόνο διασπώνται σε άλλες ουσίες;

10. Τι είναι το υδρογόνο και το οξυγόνο επειδή δεν διασπώνται σε απλούστερες ουσίες;

11. Πως ονομάζονται οι ουσίες που δεν διασπώνται σε απλούστερες;

12. Πόσα χημικά στοιχεία υπάρχουν στην φύση;

13. Πόσα είναι τα χημικά στοιχεία;

14. Δώστε παραδείγματα χημικών στοιχείων;

15. Σε ποιες δύο (2) μεγάλες κατηγορίες χωρίζουμε τα χημικά στοιχεία;

Απαντήσεις

Νερό, αλάτι, ζάχαρη, οινόπνευμα, διοξείδιο του άνθρακα

όχι

Είναι απλές ουσίες

Χημικά στοιχεία

82

112

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	1 H																	2 He
2	3 Li	4 Be											5 B	6 C	7 N	8 O	9 F	10 Ne
3	11 Na	12 Mg											13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar
4	19 K	20 Ca	21 Sc	22 Ti	23 V	24 Cr	25 Mn	26 Fe	27 Co	28 Ni	29 Cu	30 Zn	31 Ga	32 Ge	33 As	34 Se	35 Br	36 Kr
5	37 Rb	38 Sr	39 Y	40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd	49 In	50 Sn	51 Sb	52 Te	53 I	54 Xe
6	55 Cs	56 Ba	57-71 Lanthanides	72 Hf	73 Ta	74 W	75 Re	76 Os	77 Ir	78 Pt	79 Au	80 Hg	81 Th	82 Pb	83 Bi	84 Po	85 At	86 Rn
7	87 Fr	88 Ra	89-103 Actinides	104 Rf	105 Db	106 Sg	107 Bh	108 Hs	109 Mt	110 Ds	111 Rg	112 Uub						



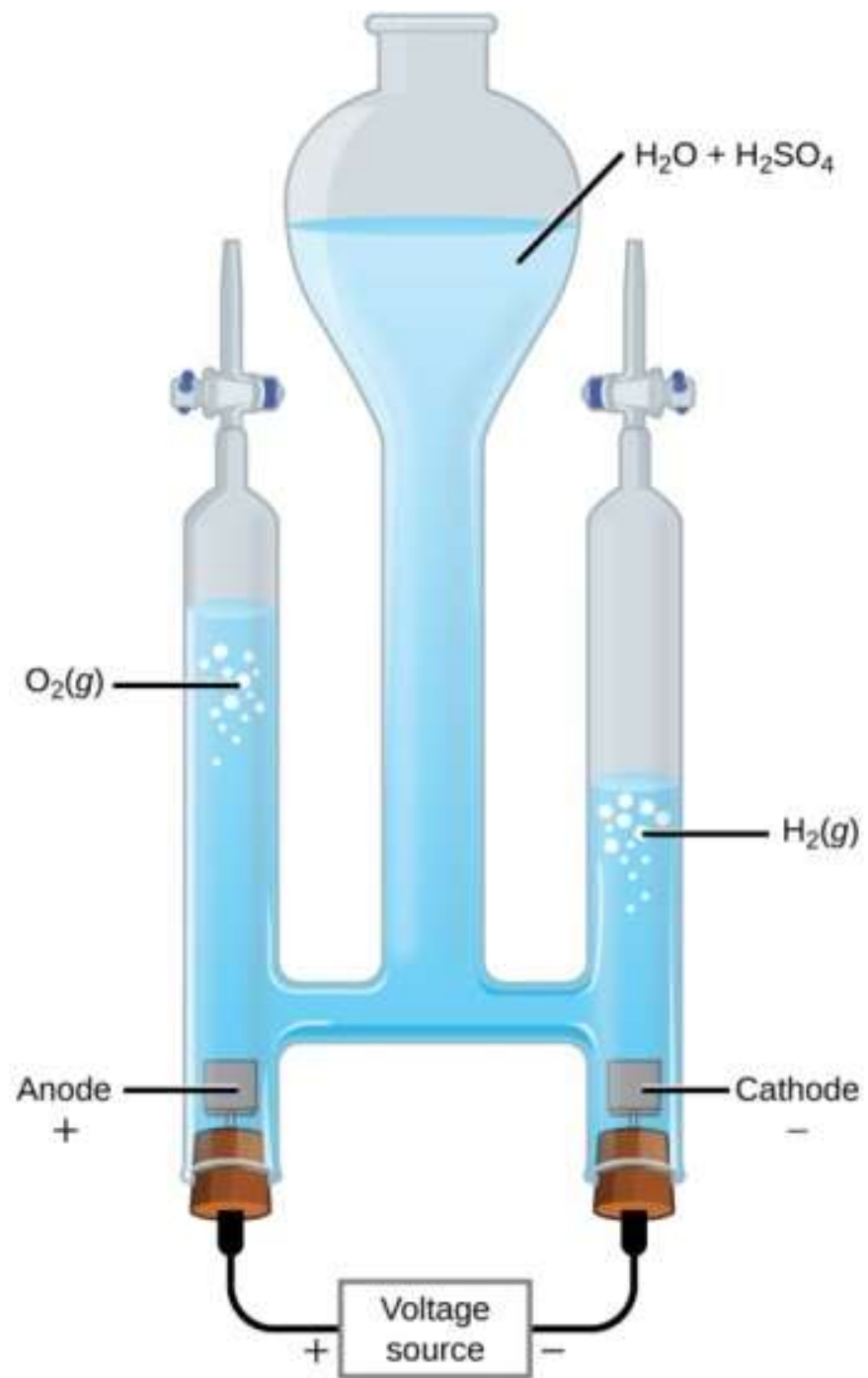
Υδρογόνο, οξυγόνο, άνθρακας, σίδηρος, χαλκός,

ι) μέταλλα

ιι) αμέταλλα



ΤΕΛΟΣ





	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	¹ H	μέταλλα αμέταλλα ευγενή αέρια																² He
2	³ Li	⁴ Be											⁵ B	⁶ C	⁷ N	⁸ O	⁹ F	¹⁰ Ne
3	¹¹ Na	¹² Mg											¹³ Al	¹⁴ Si	¹⁵ P	¹⁶ S	¹⁷ Cl	¹⁸ Ar
4	⁹ K	²⁰ Ca	²¹ Sc	²² Ti	²³ V	²⁴ Cr	²⁵ Mn	²⁶ Fe	²⁷ Co	²⁸ Ni	²⁹ Cu	³⁰ Zn	³¹ Ga	³² Ge	³³ As	³⁴ Se	³⁵ Br	³⁶ Kr
5	³⁷ Rb	³⁸ Sr	³⁹ Y	⁴⁰ Zr	⁴¹ Nb	⁴² Mb	⁴³ Tc	⁴⁴ Ru	⁴⁵ Rh	⁴⁶ Pd	⁴⁷ Ag	⁴⁸ Cd	⁴⁹ In	⁵⁰ Sn	⁵¹ Sb	⁵² Te	⁵³ I	⁵⁴ Xe
6	⁵⁵ Cs	⁵⁶ Ba	⁵⁷⁻⁷¹ * λανθανίδες	⁷² Hf	⁷³ Ta	⁷⁴ W	⁷⁵ Re	⁷⁶ Os	⁷⁷ Ir	⁷⁸ Pt	⁷⁹ Au	⁸⁰ Hg	⁸¹ Th	⁸² Pb	⁸³ Bi	⁸⁴ Po	⁸⁵ At	⁸⁶ Rn
7	⁸⁷ Fr	⁸⁸ Ra	⁸⁹⁻¹⁰³ ** ακτινίδες	¹⁰⁴ Rf	¹⁰⁵ Db	¹⁰⁶ Sg	¹⁰⁷ Bh	¹⁰⁸ Hs	¹⁰⁹ Mt	¹¹⁰ Ds	¹¹¹ Rg	¹¹² Uub						