

και συμπερασματικα

καμφορο. Ειν 208 διαλυο.

7 και 10 3,4. Ειν τα πυκνα υγρο.

το υδρω.  $H_2$   $\bar{S}$ .

Χυμμοι ιδιωτες εντινι δεχει δυο υδρογονα δι.σε.

δυο ομαδω αλκων  $H_2S$   $NH_3$ ,  $NH_2S$ . Προςβαλλει τα

αποσοτερα με μεταλλων ομαδα και τον ατο. Ειν

το  $H_2S$  οξειδωσις η μεταλλων με ελαστικωσις.

Μαυριστη ομα. ~~αυξιαση~~ δεχει πυκνη ομαδια

και κρυφωσις χυμμοι. Αιδ τοσ  $H_2S$  συραμθαι να

χυρισωμθαι με μεταλλων ειν οξειδωσις ομαδια.  $S$

$\times MnCl_2 + H_2S + aq = MnS + 2HCl + aq$  Ειν μεταλλων ομαδια ε ατο

$Cu$ , κασιτεροξυ χυμμοιων. Αιδ ομαδια ομαδια με

$\times \times \}$

BIBLIΟΘΗΚΗ ΠΑΝΕΠΙΣΤΗΜΙΟΥ ΚΥΠΡΟΥ - APXHEP