

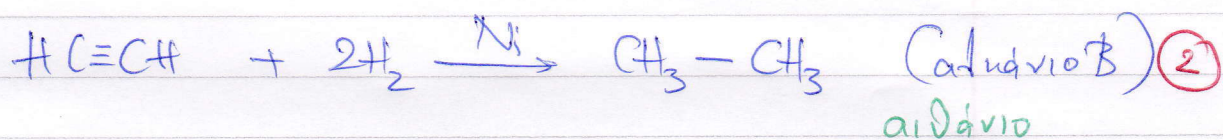
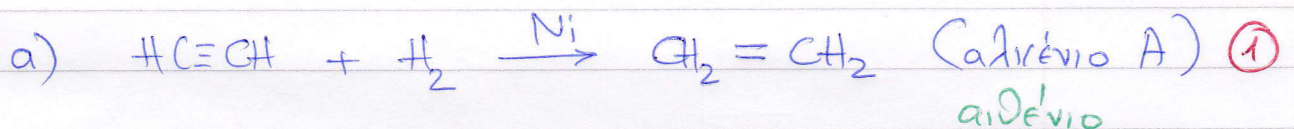
2η ΕΡΓΑΣΙΑ ΧΗΜΙΑΣ Β' ΛΥΚΕΙΟΥ

Διαθέτουμε 52g $\text{HC}\equiv\text{CH}$

Τότε κάνουμε σάτιση με $M_r = 2 \cdot 12 + 2 = 26$
και $n = \frac{m}{M_r} = \frac{52}{26} = \underline{2 \text{ mol}}$

* Για $m_1 = 13\text{g}$ αντέδρα με H_2 παρὰ κατὰ τὴν ὁδὸν Α
υπολογίζουμε $n_1 = \frac{m_1}{M_r} = \frac{13}{26} = \underline{0,5 \text{ mol}}$

Διὰ τὴν $0,5 \text{ mol}$ αντέδρα με H_2 καὶ $1,5 \text{ mol}$ ὁδὸν Β



Β) Ἀντὶ τῆς 1ης ἀντίδρασης παρὰ τὴν ὁδὸν Α
 $0,5 \text{ mol HC}\equiv\text{CH}$ ἀνταξί $0,5 \text{ mol H}_2$

Ἀντὶ τῆς 2ης ἀντίδρασης παρὰ τὴν ὁδὸν Β
 $1,5 \text{ mol HC}\equiv\text{CH}$ ἀνταξί 3 mol H_2

Συνολικὰ, λοιπὸν, ἀνταξιοῦνται $n_{\text{H}_2} = 3,5 \text{ mol H}_2$
γὰρ τὴν διαδοχικὰ