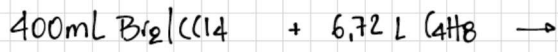


Άσκηση 2.104.

Δ1



16% w/v



→ η δ. ουσία είναι το Br_2 το οποίο έχει χρώμα κατάνερυδρο.

Στα 100 mL Δτος περιέχ. 16g Br_2

Στα 400 mL Δτος περιέχ. $x = 64\text{g Br}_2$ ($M_{r_{\text{Br}_2}} = 160$)

$$n_{\text{Br}_2} = \frac{m_{\text{Br}_2}}{M_{r_{\text{Br}_2}}} = \frac{64}{160} = 0,4\text{ mol}$$

Απλ. στο διάλυμα (στην κωνική φιάλη) περιέχονται 0,4 mol Br_2 .

Υπολογίζουμε τα mol του C_4H_8 που προσέχεται στην κωνική φιάλη:

$$n = \frac{6,72}{22,4} = 0,3\text{ mol}$$

Κατά την προσθήκη του C_4H_8 στο Δλυ Br_2/CCl_4 πραγματοποιείται η αντίδραση:



αρχ: 0,3 mol 0,4 mol

αντ./παρ.: -0,3 mol -0,3 mol 0,3 mol

τέλ: ∅ 0,1 mol 0,3 mol

Έχουμε περίσσεια Br_2 , οπότε το Δλυ δεν αποχρωματίζεται.