

1.-



b) $K_c = 77 \text{ (mol/L)}^2$

2.-

0'69 moles CO

0'19 moles H₂O

0'81 moles CO₂

0'81 moles H₂

3.-

a) 200 moles NH₃

250 moles O₂

600 moles NO

920 moles H₂O

b) $K_c = 4'5 \text{ mol/L}$

4.-

a) 110'88 g

b) 152'08 g

c) 167'15 g

d) 130'24 g

5.-

a) 44 moles CO y 6'389 moles CO₂

b) 12'64 % CO₂; 55'5 % CO; 31'77 % O₂

6.-

0'72 moles PCl₅

0'24 moles PCl₃

0'24 moles Cl₂