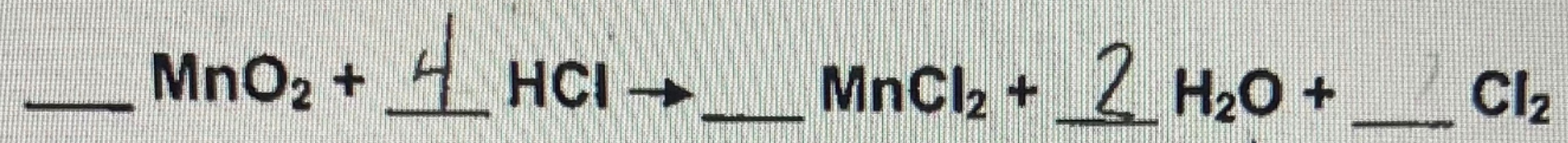


* 6.

Soit la réaction chimique non équilibrée:



A) Quelle masse de dioxyde de manganèse doit-on combiner à 600 ml de chlorure d'hydrogène 0,2 mol/L pour obtenir du chlore?

HCl
 = 600 ml
 0,6 L
 = 0,2 mol/L
 n = ?

① $C = \frac{n}{V}$
 $0,2 = \frac{n}{0,6}$
 $n = 0,12 \text{ mol HCl}$

②

	MnO ₂	+ 4 HCl	→	MnCl ₂	+ 2 H ₂ O
n	0,03 mol			0,12 mol	
m	x				
M	86,94				

③ $n = \frac{m}{M}$ $0,12 = \frac{m}{86,94}$ $m = 10,42 \text{ g}$

B) Combien de moles de dichlorure de manganèse seront formées avec