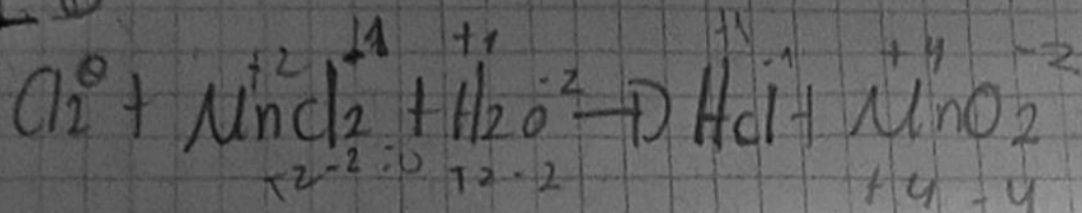


1 B



2

0 - 1 - Oxide

+2 + 4 - Reduce

3 A

El agente reductor es
entonces se tiene que
ser el Cl_2

Por que este se oxida de
0 a +1 cediendo electrones
por lo tanto es reductor

El agente oxidante

MnO_4^-

El Mn pasa de +7 a +4
reduciéndose por lo tanto
es el oxidante

5 A

Pues el Cl_2 es un elemento en estado de oxidación 0, al convertirse a -1 en el compuesto NaCl (cloruro de sodio).

6 B

Ya que el MnO_4^- cambia de $+7$ a $+4$.

7 A

Pues sabemos $P_1 V_1 = P_2 V_2$

$$P_2 = \frac{P_1 V_1}{V_2} = \frac{1 \cdot 47}{1.6} = 38.5 \text{ atm}$$

8 Ya que la reacción es $\text{H}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{HCl}$

Hay una relación 1:1 entre el reactivo limitante y el producto. $2 \times 0.77 = 1.54 \text{ g}$

9 Ya que por medio de la neutralización se genera la ecuación $\text{HCl} + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$

10 $\text{HCl} + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$
 $0.5 \text{ mol de HCl} \rightarrow 0.5 \text{ mol NaCl}$