

- 1.- a) $p = 6'6 \cdot 10^{-3}$ atm
b) $p_2 = 6'8 \cdot 10^{-3}$ atm. El número de moles no varía.

2.- En el NaOH hay $3'01 \cdot 10^{23}$ átomos de O y en el O₂ hay $6'022 \cdot 10^{23}$ átomos.

- 3.- $p_t = 3'1$ atm
 $p_{\text{He}} = 2'8$ atm
 $X(\text{O}_2) = 0'1$
 $V = 90\%$

- 4.- a) 0'069 g de NH₃
b) $2'45 \cdot 10^{21}$ moléculas de NH₃
c) $2'45 \cdot 10^{21}$ átomos de N; $7'35 \cdot 10^{21}$ átomos de H

5.- En los dos recipientes hay el mismo número de moles de gas.
Por tanto, las tres proposiciones son FALSAS.

- 6.- $a < d < b < c$

- 7.- Hay más moles en A (el doble)
Hay más moléculas en A (el doble)
Hay más átomos en B
Es mayor la masa de gas en A