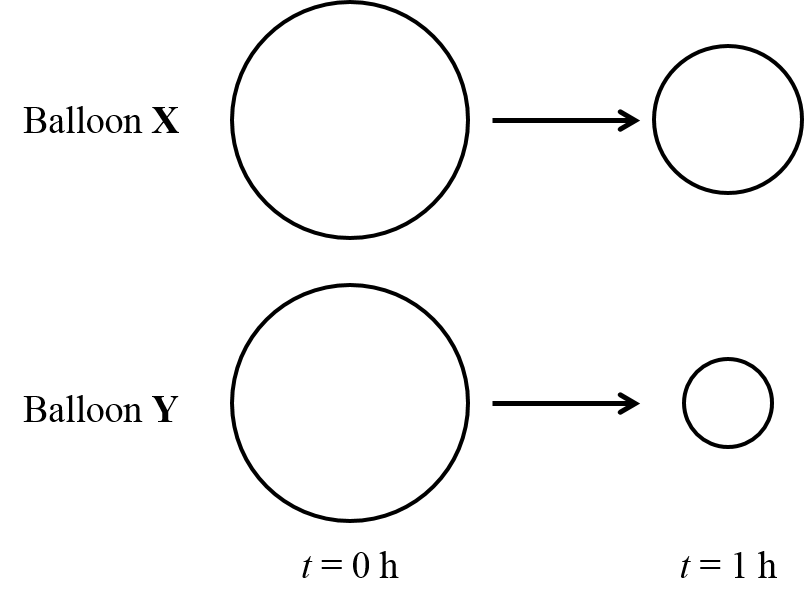
De rubberen ballonnen **X** en **Y** worden opgeblazen met ofwel zuiver H2 gas ofwel zuiver Ne gas tot hetzelfde volume van 10 L. Als de ballonnen 1 uur in lucht gebleven zijn, zijn ze allebei gekrompen, maar ballon **X** heeft dan een groter volume dan **Y**.  
(Neem aan dat de omgevingstemperatuur en -druk constant blijven tussen *t* = 0 en *t* = 1 h.)

****

ballon

ballon

In het kader staat een aantal uitspraken. Kruis het antwoord aan, waarin alle uitspraken juist zijn.

|  |
| --- |
| 1. Op *t* = 0 h, bevat ballon **X** Ne. 2. De interne druk van ballon **X** blijft constant gedurende de bovenvermelde verandering. 3. Op *t* = 1 h, bevat ballon **Y** een mengsel van gassen. |

A. ①

B. ②

C. ①, ③

D. ②, ③

**Answer: C**