Test 0 - Évolution spontanée et équilibre d'un système chimique

Révisions d'après hatier-clic.fr/pct174 :
`https://www.hatier-clic.fr/miniliens/mie/2020/9782401073364/06_QCM_prerequis/index.html`

Vous pouvez faire le QCM en ligne ou ci-dessous.

On introduit initialement des quantités de matière n_1 de phosphore P_4 et n_2 de dibrome Br_2, qui réagissent selon la réaction :

$$P_4 + 6\ Br_2 \longrightarrow 4\ PBr_3$$

Avant de commencer le QCM, écrire le tableau d'avancement de la réaction.

1. Pour un avancement x, les quantités de matière sont :
   A. $6n_2 - x$ pour Br_2 et $4x$ pour PBr_3
   B. $n_2 - 6x$ pour Br_2 et $4x$ pour PBr_3
   C. $n_1 - x$ pour Br_2 et $4n_1$ pour PBr_3

2. La transformation est totale. S'il y a disparition totale de tous les réactifs, alors :
   A. $n_1 = 6n_2$
   B. $n_2 = 6n_1$
   C. dans l'état final, la quantité de matière de PBr_3 vaut $4n_1$

3. A.
   B.
   C.

4. A.
   B.
   C.

5. A.
   B.
   C.

6. A.
   B.
   C.

7. A.
   B.
   C.

8. A.
   B.
   C.

9. A.
   B.

C.

10. A.

B.

C.

11. A.

B.

C.

12. A.

B.

C.