

- 1) Formules : fraction massique et fraction molaire.
- 2) Loi des gaz parfaits (+ unités).
- 3) Formule : pression partielle d'un gaz.
- 4) À quelle conditions sur la constante de réaction peut-on, à priori, considérer la réaction totale ? Et partielle ?
- 5) Formules : activité d'un solvant, d'un solide, d'un soluté et d'un gaz.
- 6) Formule : quotient de réaction.
- 7) À quelle condition sur le quotient de réaction à l'état initial une réaction évolue-t-elle dans le sens direct ? Dans le sens indirect ? Quand a-t-on un état d'équilibre ?

- 1) Formules : fraction massique et fraction molaire.
- 2) Loi des gaz parfaits (+ unités).
- 3) Formule : pression partielle d'un gaz.
- 4) À quelle conditions sur la constante de réaction peut-on, à priori, considérer la réaction totale ? Et partielle ?
- 5) Formules : activité d'un solvant, d'un solide, d'un soluté et d'un gaz.
- 6) Formule : quotient de réaction.
- 7) À quelle condition sur le quotient de réaction à l'état initial une réaction évolue-t-elle dans le sens direct ? Dans le sens indirect ? Quand a-t-on un état d'équilibre ?

- 1) Formules : fraction massique et fraction molaire.
- 2) Loi des gaz parfaits (+ unités).
- 3) Formule : pression partielle d'un gaz.
- 4) À quelle conditions sur la constante de réaction peut-on, à priori, considérer la réaction totale ? Et partielle ?
- 5) Formules : activité d'un solvant, d'un solide, d'un soluté et d'un gaz.
- 6) Formule : quotient de réaction.
- 7) À quelle condition sur le quotient de réaction à l'état initial une réaction évolue-t-elle dans le sens direct ? Dans le sens indirect ? Quand a-t-on un état d'équilibre ?

- 1) Formules : fraction massique et fraction molaire.
- 2) Loi des gaz parfaits (+ unités).
- 3) Formule : pression partielle d'un gaz.
- 4) À quelle conditions sur la constante de réaction peut-on, à priori, considérer la réaction totale ? Et partielle ?
- 5) Formules : activité d'un solvant, d'un solide, d'un soluté et d'un gaz.
- 6) Formule : quotient de réaction.
- 7) À quelle condition sur le quotient de réaction à l'état initial une réaction évolue-t-elle dans le sens direct ? Dans le sens indirect ? Quand a-t-on un état d'équilibre ?