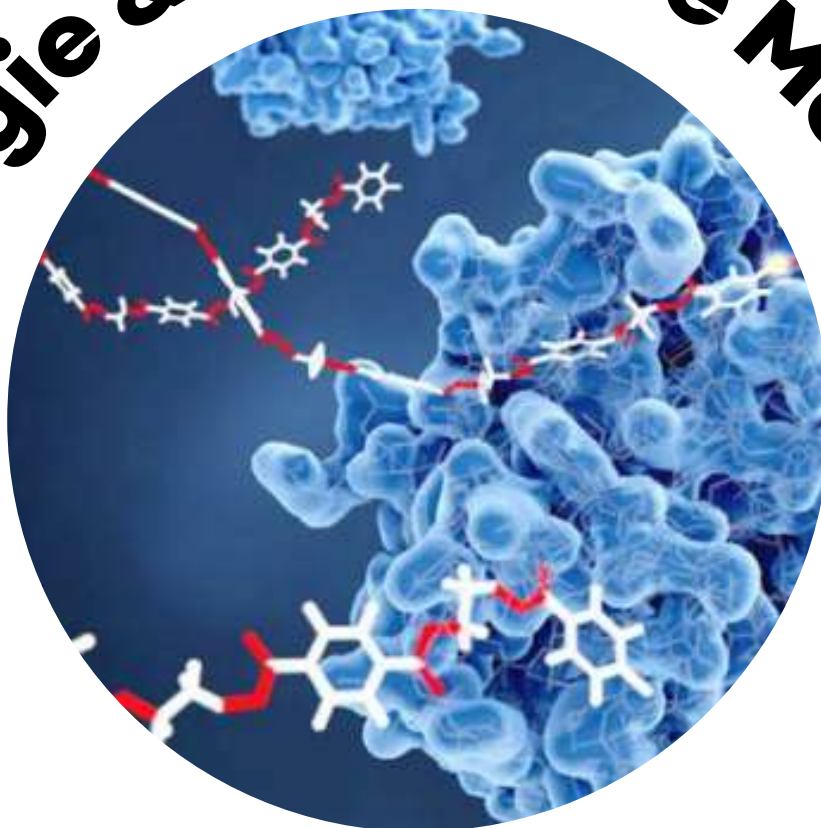


# Enzymologie & Biochimie Métabolique



SCIENCES DE LA  
VIE



**Shop**



- Cahiers de Biologie + Lexique
- Accessoires de Biologie



**Etudier**



Visiter [Biologie Maroc](http://www.biologie-maroc.com) pour étudier et passer des QUIZ et QCM en ligne et Télécharger TD, TP et Examens résolus.



**Emploi**



- CV • Lettres de motivation • Demandes...
- Offres d'emploi
- Offres de stage & PFE

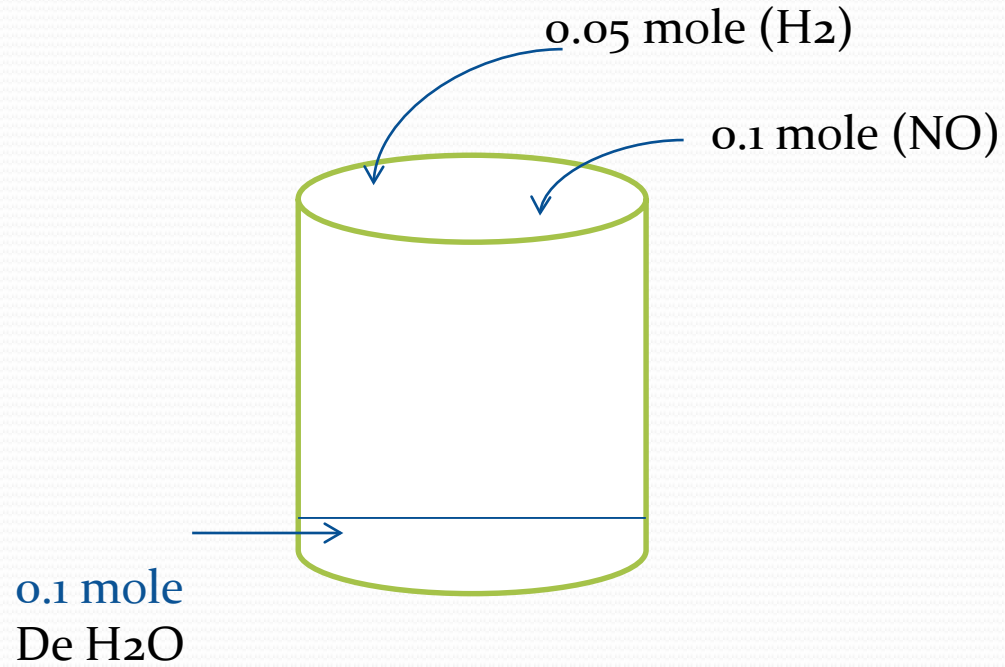
# TD Bioénergétique SVI S4

Corrigé par **MN-jOKER**

# Exercice

- Le  $NO$  réagit avec  $H_2$  pour former du  $N_2$  gazeux.
- On mélange  $0.1$  mole de  $NO$  avec  $0.05$  mole de  $H_2$  dans un récipient d' $1$  Litre contenant déjà  $0.1$  mole de  $H_2O$ .
- À l'équilibre la concentration de  $NO$  est de  $0.062$  mole/litre .
- Calculer  $K_{eq}$  ?

# Réaction



# Solution

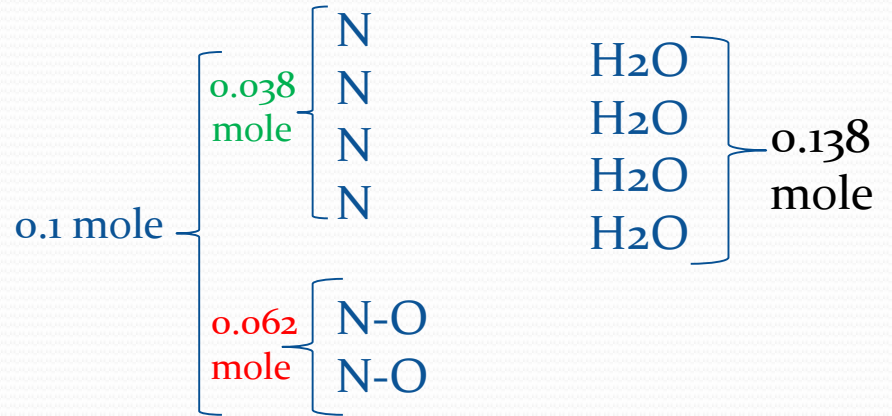
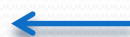
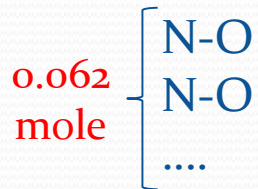
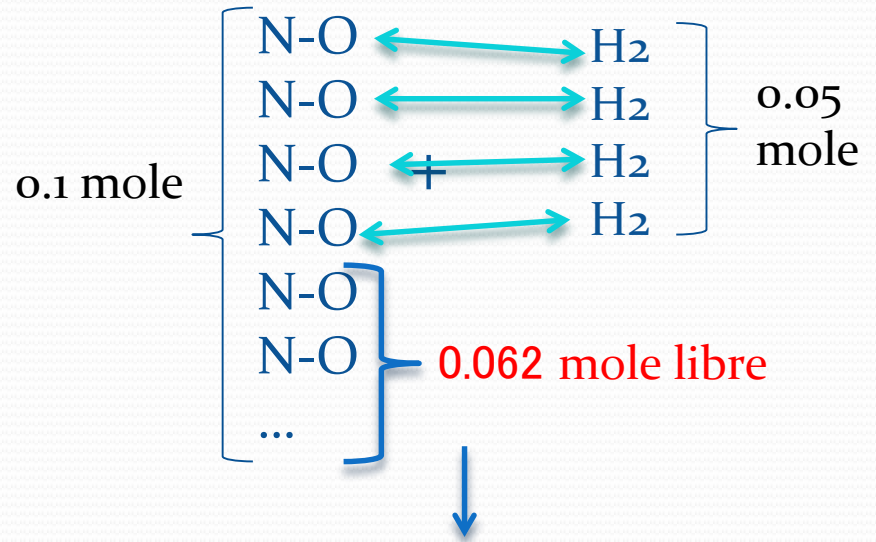
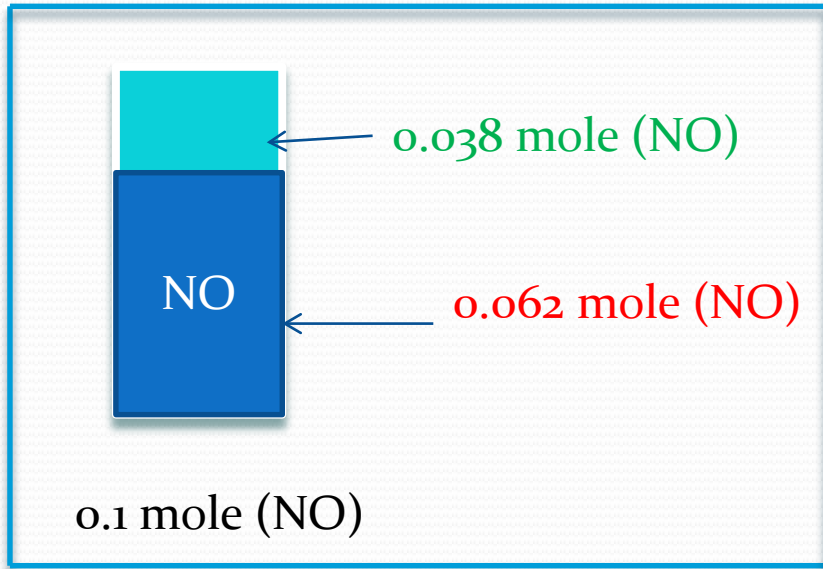
La réaction :



$$K_{\text{éq}} = \frac{|\text{N}_2| \cdot |\text{H}_2\text{O}|^2}{|\text{NO}|^2 \cdot |\text{H}_2|^2}$$

Etapes	NO	H <sub>2</sub>	N <sub>2</sub>	H <sub>2</sub> O
À t=0	0.1 mole	0.05 mole	0 mole	0.1 mole
Durant la réaction	0.038 mole			
À l'équilibre	0.062 mole			

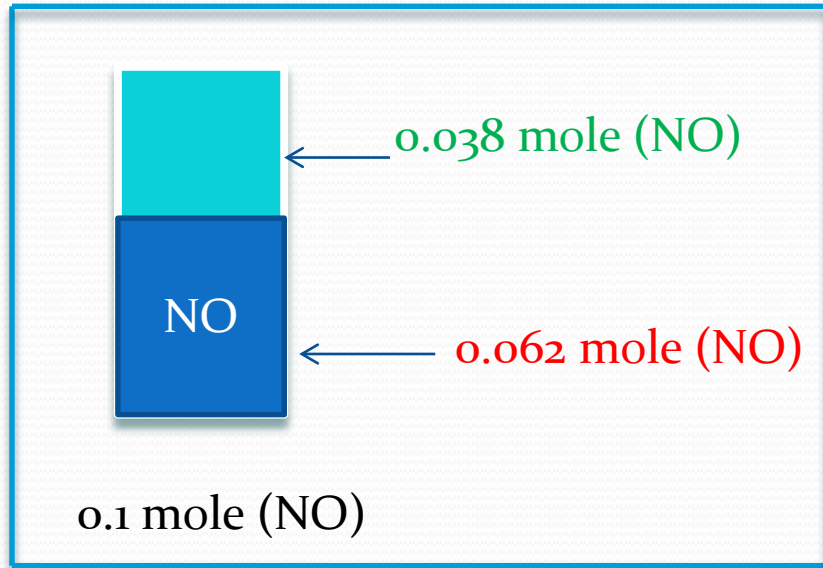
# Réaction



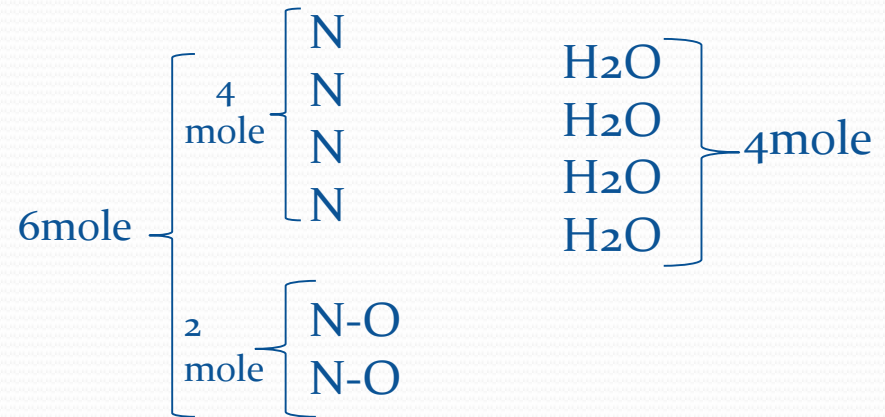
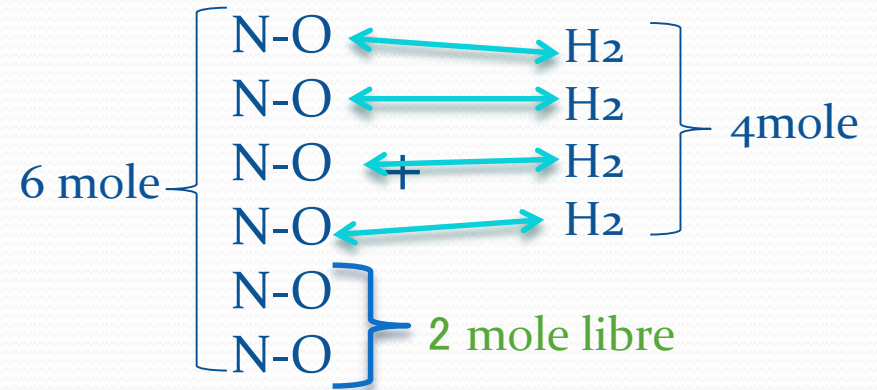
$$K_{\text{éq}} = \frac{(0.019) \cdot (0.138)^2}{(0.062)^2 \cdot (0.12)^2}$$

**$K_{\text{éq}} = 6.53$**  (cte : sans unité)

# Réaction

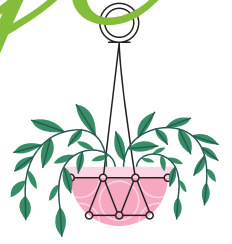


## Exemple





# Bon courage



## LIENS UTILES 🙌

### Visiter :

1. <https://biologie-maroc.com>

- Télécharger des cours, TD, TP et examens résolus (PDF Gratuit)

2. <https://biologie-maroc.com/shop/>

- Acheter des cahiers personnalisés + Lexiques et notions.
- Trouver des cadeaux et accessoires pour biologistes et géologues.
- Trouver des bourses et des écoles privées

3. <https://biologie-maroc.com/emploi/>

- Télécharger des exemples des CV, lettres de motivation, demandes de ...
- Trouver des offres d'emploi et de stage

