

QUESTIONNAIRE REVISION TM2**Cocher la ou les bonnes réponses****1/** L'état initial d'une transformation décrit :

- la transformation
- les espèces chimiques présentes à la fin de la transformation
- les espèces chimiques présentes avant que la transformation ne débute

2/ L'état final d'une transformation décrit

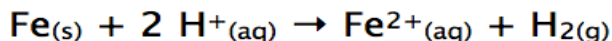
- la transformation
- les espèces chimiques présentes à la fin de la transformation
- les espèces chimiques présentes avant que la transformation ne débute

3/ Lors d'une transformation chimique, il y a de nouvelles espèces qui se forment. Ces nouvelles espèces s'appellent :

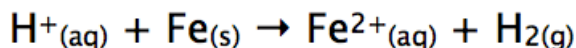
- des réactifs
- des espèces spectatrices
- des produits

4/ Les espèces chimiques qui ont réagi s'appellent :

- réactifs
- espèces spectatrices
- produits

5/ Cette équation de réaction modélisant une transformation traduit le bilan de matière suivant :

- 1 mole d'atomes de fer et 2 moles d'ions hydrogène réagissent pour former 1 mole d'ion fer et 1 mole de dihydrogène
- 1 mole d'atomes de fer et 2 moles d'ions hydrogène réagissent pour former 2 moles d'ions fer et 2 moles d'hydrogène
- 1 mole d'ion fer et 2 moles d'atomes d'hydrogène réagissent pour former 1 mole d'ion fer et 1 mole de dihydrogène

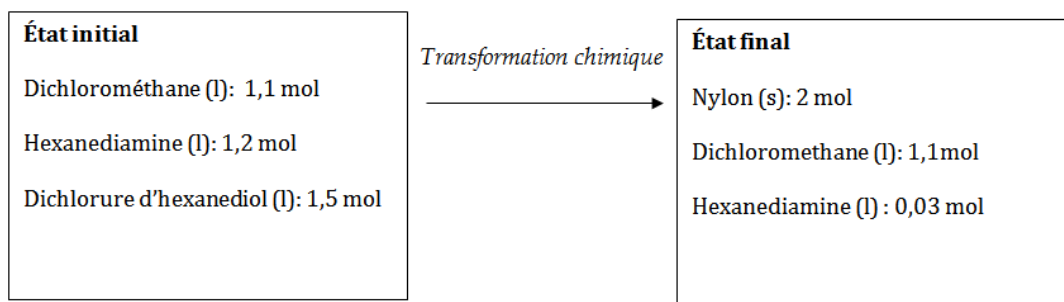
6/ L'équation ci-dessous est *

- ajustée
- non ajustée

7/ Le réactif limitant d'une transformation chimique est celui qui :

- est encore présent dans l'état final
- n'est plus présent dans l'état final

8/ On mélange 3 liquides : dichloromethane, hexanediamine et du dichlorure d'hexanediol. Une transformation chimique a lieu. La description de la transformation chimique est donnée ci-dessous :



Indiquer le nom de l'espèce chimique qui est le produit de la réaction chimique qui a lieu pendant la transformation chimique :

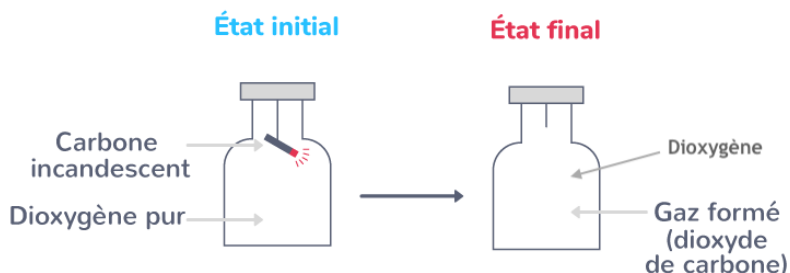
- dichloromethane
- hexanediamine
- dichlorure d'hexanediol
- nylon

Indiquer les espèces chimiques qui sont les réactifs de la réaction chimique :

- dichloromethane et hexanediamine
- hexanediamine et dichlorure d'hexanediol
- dichloromethane et dichlorure d'hexanediol

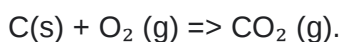
10/ Quelle est l'espèce chimique réactif limitant de la transformation chimique ci-dessous ?

- Le carbone
- Le dioxygène
- Le dioxyde de carbone



11/ Voici l'état initial et l'état final de la transformation de la question précédente.

L'équation de la réaction est :



Le réactif limitant est :

- le carbone
- le dioxygène
- le diazote

Le diazote est :

- un réactif
- un produit
- une espèce spectatrice

Pour être dans les proportions stœchiométriques, il faudrait :

- la même quantité de matière de carbone et de dioxygène
- deux fois plus de carbone que de dioxygène
- deux fois moins de carbone que de dioxygène

Etat initial	Etat final
- Carbone : n (C) = 2 mol - Dioxygène : n (O2) = 0,4 mol - Diazote : n (N2) = 1,6 mol	- Carbone : n(C) = 1,6 mol - Dioxygène : n(O2) = 0 mol - Diazote : n(N2) = 1,6 mol - Dioxyde de carbone : n(CO2) = 0,4 mol