

# Comportement sous rayonnement alpha de la butyraldoxime, un substituant potentiel à l'hydrazine dans le procédé PUREX

A. Costagliola, L. Venault, M. Fattahi

► **To cite this version:**

A. Costagliola, L. Venault, M. Fattahi. Comportement sous rayonnement alpha de la butyraldoxime, un substituant potentiel à l'hydrazine dans le procédé PUREX. Journées scientifiques de Marcoule (JSM), Jun 2015, Bagnols sur Cèze, France. cea-02489573

**HAL Id: cea-02489573**

**<https://hal-cea.archives-ouvertes.fr/cea-02489573>**

Submitted on 24 Feb 2020

**HAL** is a multi-disciplinary open access archive for the deposit and dissemination of scientific research documents, whether they are published or not. The documents may come from teaching and research institutions in France or abroad, or from public or private research centers.

L'archive ouverte pluridisciplinaire **HAL**, est destinée au dépôt et à la diffusion de documents scientifiques de niveau recherche, publiés ou non, émanant des établissements d'enseignement et de recherche français ou étrangers, des laboratoires publics ou privés.

DE LA RECHERCHE À L'INDUSTRIE



# Comportement sous rayonnement alpha de la butyraldoxime, un substituant potentiel à l'hydrazine dans le procédé PUREX

Amaury Costagliola<sup>1 2</sup>, Laurent Venault<sup>1</sup>, Massoud Fattahi-Vanani<sup>2</sup>

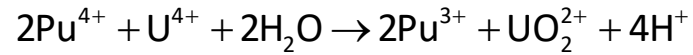
<sup>1</sup> CEA Marcoule – Laboratoire de Conversion des Actinides et Radiolyse

<sup>2</sup> Université de Nantes

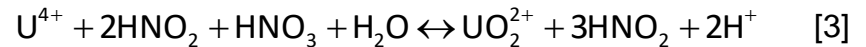
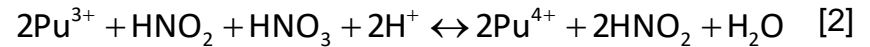


# CONTEXTE : LA SÉPARATION U-PU DANS LE PROCÉDÉ PUREX

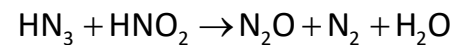
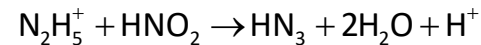
Pour pouvoir séparer l'U et le Pu, réduire  $\text{Pu}^{\text{IV}} \rightarrow \text{Pu}^{\text{III}}$  : Utilisation de l'U(IV) comme agent réducteur [1]



Présence **d'acide nitreux** dans le milieu acide nitrique

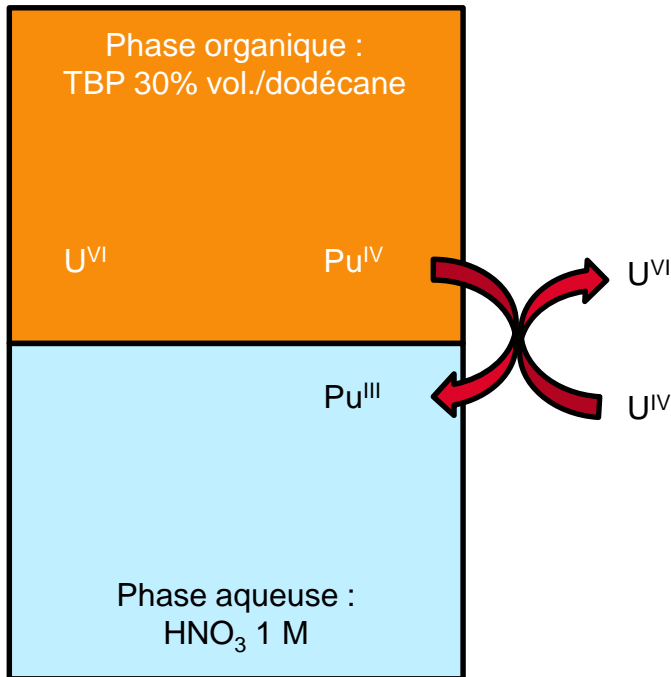


→ Agent "anti-nitreux" : Nitrate d'hydrazinium [4]

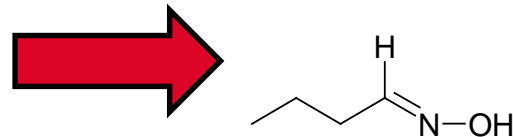


→ Problèmes posés par l'hydrazine

- CMR
- Non extractible en phase organique
- Formation de composés instables



Butyraldoxime



- ✓ Réaction rapide avec  $\text{HNO}_2$
- ✓ Extractible en phase organique
- ☐ **Stabilité sous rayonnement ?**

[1] Marchenko V.I.; Koltunov V.I.; *Sov. Radiochem.* (1974) **16**, 479

[1] Koltunov V.S.; Marchenko V.I.; *Sov. Radiochem.* (1974) **15**, 754.

[3] Slade A.L.; *Oxidation of uranium (IV) by oxygen and nitrous acid*, E.I. du Pont de Nemours & Co., Savannah River (1961)

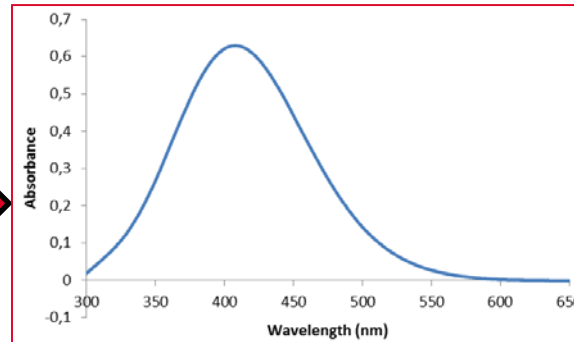
[4] Koltunov V.S.; Marchenko V.I.; *J. Catal.* (1967) **7**, 97

Irradiation de solutions de butyraldoxime par faisceau  $\alpha$



Cellule d'irradiation  $\alpha$  positionnée sur la ligne de faisceau du cyclotron CEMHTI (Orléans)

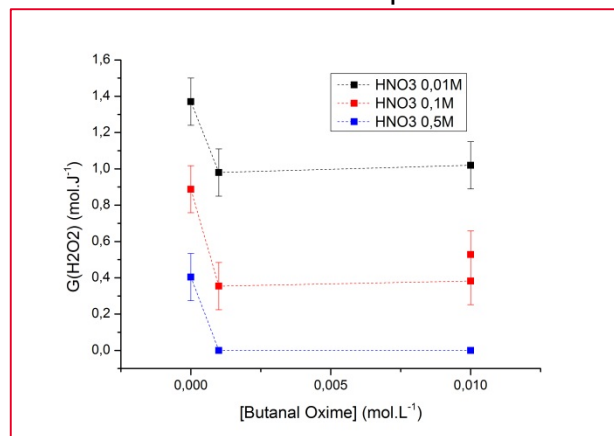
Suivi de la formation de produits radiolytiques



Ex : Dosage colorimétrique de  $H_2O_2$  par  $Ti^{+IV}$

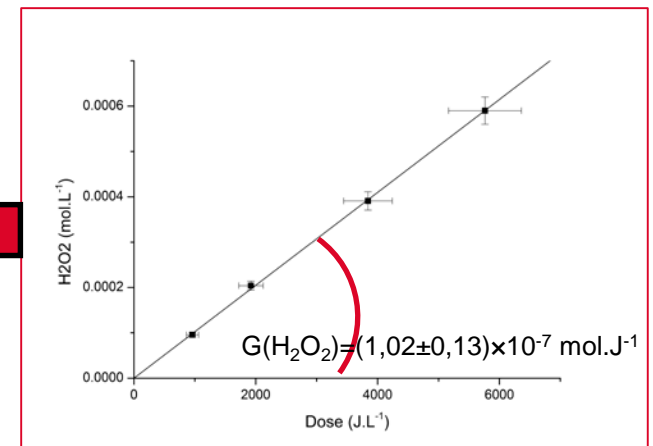
Méthodologie identique pour toutes les espèces suivies

Evolution de ces rendements en fonction de différents paramètres



Ex : Evolution de  $G(H_2O_2)$  en fonction des concentrations d'oxime et d'acide nitrique

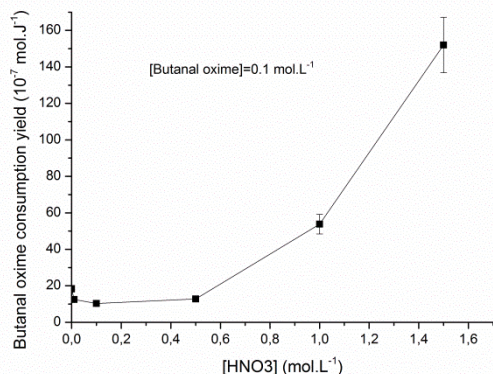
Tracé du rendement de formation  
1 irradiation = 1 dose = 1 point



Ex : Evolution de la concentration en  $H_2O_2$  formé avec la dose déposée en solution

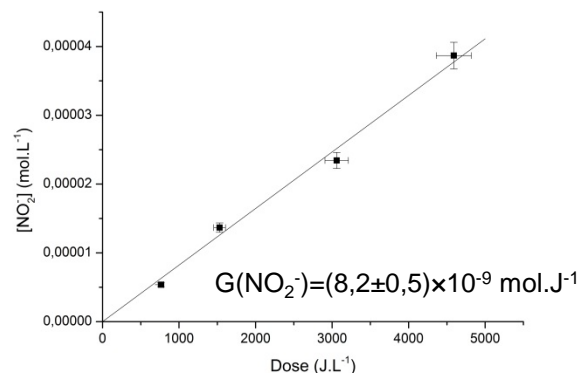
# CONCLUSION & PERSPECTIVES

## Mesure des rendements de dégradation en phases aqueuse et organique



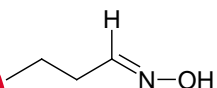
Ex : Evolution de  $G(-oxime)$  en fonction de la concentration d'acide nitrique

## Mesure des produits de dégradation en phase liquide

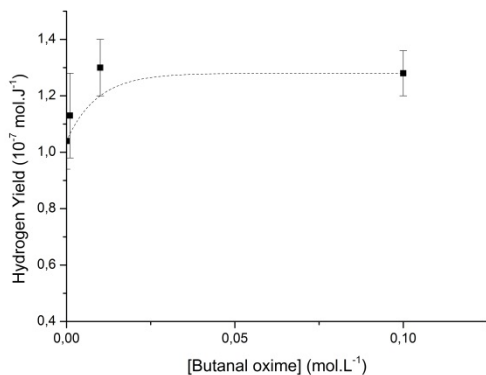


Ex : Mesure du rendement en ions nitrites suite à l'irradiation d'une solution de butyraldoxime 10<sup>-3</sup> mol.L<sup>-1</sup> dans l'eau

Butyraldoxime



## Mesure des produits de dégradation gazeux



Ex : Evolution de  $G(H_2)$  en fonction de la concentration d'oxime

## Perspectives

- Détermination des mécanismes de dégradation radiolytique
  - Aldéhydes, nitriles... → HPLC ?
  - Oxydes d'azote → Cellule gaz pour IR
- Amélioration de la technique de mesure de gaz
  - Irradiation en atm. Contrôlée → Suivi N<sub>2</sub>, O<sub>2</sub>, CO<sub>2</sub>
  - Capteur de pression et échantillonnage
- Réactivité des oximes
  - Radiolyse pulsée : Mécanismes primaires (radicaux °OH, e<sup>-</sup><sub>aq</sub>, °NO<sub>3</sub>)
  - Stopped-flow + DAD : Réaction oxime + HNO<sub>2</sub>

DE LA RECHERCHE À L'INDUSTRIE

cea



MERCI DE VOTRE  
ATTENTION

[www.cea.fr](http://www.cea.fr)