

M/S : médecine sciences



Les espèces actives de l'oxygène : le *yin* et le *yang* de la mitochondrie

Physiological and physiopathological consequences of mitochondrial reactive oxygen species

Audrey Carrière, Anne Galinier, Yvette Fernandez, Maria-Carmen Carmona, Luc Pénicaud and Louis Casteilla

Volume 22, Number 1, janvier 2006

URI: <https://id.erudit.org/iderudit/012231ar>

[See table of contents](#)

Publisher(s)

SRMS: Société de la revue médecine/sciences
Éditions EDK

ISSN

0767-0974 (print)
1958-5381 (digital)

[Explore this journal](#)

Cite this article

Carrière, A., Galinier, A., Fernandez, Y., Carmona, M.-C., Pénicaud, L. & Casteilla, L. (2006). Les espèces actives de l'oxygène : le *yin* et le *yang* de la mitochondrie. *M/S : médecine sciences*, 22(1), 47–53.

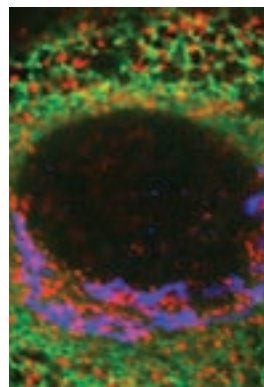
Article abstract

Literature on reactive oxygen species (ROS) effects on cell biology and physiopathology is huge and appears to be controversial. This could be explained by the fact that very few studies take into account the real subcellular source of ROS production, their chemical nature and the intensity of their production. In spite of the importance of the other sites of ROS production in the cell, we decided to focus on mitochondrial ROS. Besides their key role in bioenergetics and ATP synthesis, mitochondria are one of the main sites of ROS generation within the cell. 80 % of intracellular superoxide anion is provided by the mitochondrial respiratory chain. Mitochondrial ROS production is closely associated with activity of the respiratory chain and is modulated by environmental factors which can induce constraints on respiratory chain components. Nutrient availability as well as oxygen pressure can both modulate mitochondrial ROS production. When moderately produced, ROS specifically regulate intracellular signalling pathways by reversible oxidation of proteins such as transcription factors or protein kinases. In this way, they can trigger cell adaptation to environmental changes as modifications of energetic metabolism or hypoxia. Indeed, we demonstrated that mitochondrial ROS act as key elements in the control of white adipose tissue development by specific up-regulation of the anti-adipogenic transcription factor CHOP-10/GADD153. However, when they are produced at high level and in a chronic manner, mitochondrial ROS can also have deleterious effects by massive and irreversible oxidation of their principal targets i.e. lipids, DNA and proteins. In these conditions, mitochondrial ROS are involved in aging process and in pathological situations as metabolic disease.

> Il existe de nombreuses sources d'espèces actives de l'oxygène (ÉAO) dans la cellule; malgré l'importance de chacune d'entre elles, la mitochondrie a été choisie comme sujet central de cet article en raison de son rôle primordial dans la bio-énergétique et du fait qu'elle constitue le site majeur de la production cellulaire d'ÉAO, 80 % de l'anion superoxyde provenant de la chaîne respiratoire. Cette production est indissociable du processus respiratoire et fortement modulée par les conditions environnementales: elle varie notamment selon l'intensité du métabolisme énergétique ou de la pression en oxygène, permettant aux cellules de s'adapter à ces changements environnementaux en activant des voies spécifiques de signalisation. Lorsque cette production d'ÉAO devient chronique, elle induit des effets délétères, le stress oxydant mitochondrial étant impliqué aussi bien en physiopathologie qu'au cours du vieillissement. <

Les espèces actives de l'oxygène : le yin et le yang de la mitochondrie

Audrey Carrière, Anne Galinier,
Yvette Fernandez, Maria-Carmen Carmona,
Luc Pénicaut, Louis Casteilla



A. Carrière, Y. Fernandez, M.C. Carmona, L. Pénicaut, L. Casteilla : UMR 5018 CNRS-UPS, IFR 31, CHU Rangueil, TSA 50032, 31059 Toulouse Cedex 9, France.
A. Galinier : UMR 5018 CNRS-UPS, IFR 31, CHU Rangueil, TSA 50032, 31059 Toulouse Cedex 9, France et Groupe de recherche et d'étude en nutrition (GREEN), Laboratoire de biochimie générale et nutritionnelle, place du Docteur Baylac, CHU Purpan, TSA 40031, 31059 Toulouse Cedex 9, France. casteil@toulouse.inserm.fr

(·OH). Au sein de la cellule, tous les processus utilisant de l'oxygène dans les différents compartiments subcellulaires sont capables de produire des ÉAO. Afin de limiter la concentration en ÉAO, les cellules sont équipées

de divers systèmes anti-oxydants qui agissent de plusieurs manières [1]: en inhibant la formation des ÉAO (la séquestration des métaux de transition empêche la réaction de Fenton et la production de ·OH), en les métabolisant grâce à des enzymes (superoxyde dismutase, catalase et glutathion peroxydase) ou à des piègeurs de radicaux libres (glutathion, vitamine C, vitamine E, coenzyme Q) ou, encore, en réparant les dommages oxydatifs (par des molécules, glutathion et thiorédoxine réduite, capables de réduire les résidus cystéine préalablement oxydés par les ÉAO).

Les effets des ÉAO en biologie cellulaire sont le sujet de nombreuses controverses bibliographiques [2]. À titre d'exemple, alors que les ÉAO peuvent dans certaines situations stimuler la prolifération cellulaire et être ainsi impliquées dans la transformation oncogénique et

Effets cellulaires des ÉAO : pourquoi tant de controverses bibliographiques ?

Des termes à définir

Les espèces actives de l'oxygène (ÉAO) sont des radicaux libres ou des molécules [1]. Un radical libre est une espèce chimique, neutre ou chargée, qui a la particularité de porter un électron célibataire (ou non apparié) sur sa couche externe, ce qui le rend généralement instable et capable de réagir plus ou moins rapidement avec d'autres molécules chimiques environnantes. Les réactions de transfert d'électrons qu'il produit (réactions d'oxydoréduction, redox) conduisent souvent à la formation d'un nouveau radical, ce phénomène pouvant se propager par des réactions en chaîne. Les réductions mono-électroniques successives de l'oxygène donnent naissance à différentes ÉAO: l'anion superoxyde (O_2^-), le peroxyde d'hydrogène (H_2O_2) et le radical hydroxyle

Article reçu le 31 mai 2005, accepté le 5 septembre 2005.

le cancer, elles sont également considérées comme des acteurs fondamentaux régulant les processus d'apoptose et induisant la mort cellulaire [2]. Une des explications à cet apparent paradoxe réside dans le fait que les réponses cellulaires varient de manière très sensible et très différente en fonction de la nature chimique, du niveau de production ou encore du véritable site subcellulaire producteur d'ÉAO.

Nature chimique, concentration et sources cellulaires des ÉAO : trois paramètres, une grande complexité

L'importance de la nature chimique des ÉAO est parfois sous-estimée dans les recherches, au profit de l'utilisation d'un système producteur d'ÉAO (ou un agent oxydant) donné, sensé représenter une source d'ÉAO « standard » : il est pourtant décrit depuis très longtemps que O_2 , H_2O_2 et $\cdot OH$ ont des demi-vies et des réactivités très différentes [3]. Une étude récente chez la levure montre bien que les réponses cellulaires dépendent spécifiquement de la nature de l'agent oxydant utilisé [4] : parmi 456 mutants de levure, seuls 2 sont sensibles (croissance altérée) à l'ensemble des 5 agents oxydants utilisés. Cela signifie que des oxydants différents mettent en jeu des fonctions cellulaires spécifiques à chacun et engendrent des réponses cellulaires différentes, soulignant la grande complexité du système redox à l'échelle cellulaire. Un des moyens permettant de démontrer l'implication spécifique d'une ÉAO donnée sur

une fonction cellulaire donnée est d'utiliser des piègeurs spécifiques de chaque ÉAO, ou de surexprimer les enzymes impliquées dans leur métabolisme.

La concentration en ÉAO, qui résulte de l'équilibre entre les systèmes producteurs et les systèmes anti-oxydants, détermine également leurs effets cellulaires. Une production relativement modérée d'ÉAO associée à des systèmes de gestion efficaces peut induire une augmentation modérée, aiguë et transitoire de leur concentration (Figure 1), les ÉAO pouvant alors modifier de manière réversible certaines molécules environnantes : ainsi, l'oxydation de résidus cystéine de protéines peut induire une modification de leur activité [5]. C'est ainsi que la production d'ÉAO, après fixation de l'insuline sur son récepteur, inactive la protéine tyrosine phosphatase-1B (PTP-1B), ce qui augmente la phosphorylation des résidus tyrosine du récepteur de l'insuline et stimule la voie de signalisation en aval [6] : dans ces conditions, les ÉAO agissent comme de véritables seconds messagers. En revanche, un excès de production d'ÉAO ou une diminution de l'activité des systèmes anti-oxydants conduisent à la mise en place d'un stress oxydant (Figure 1) : les modifications des

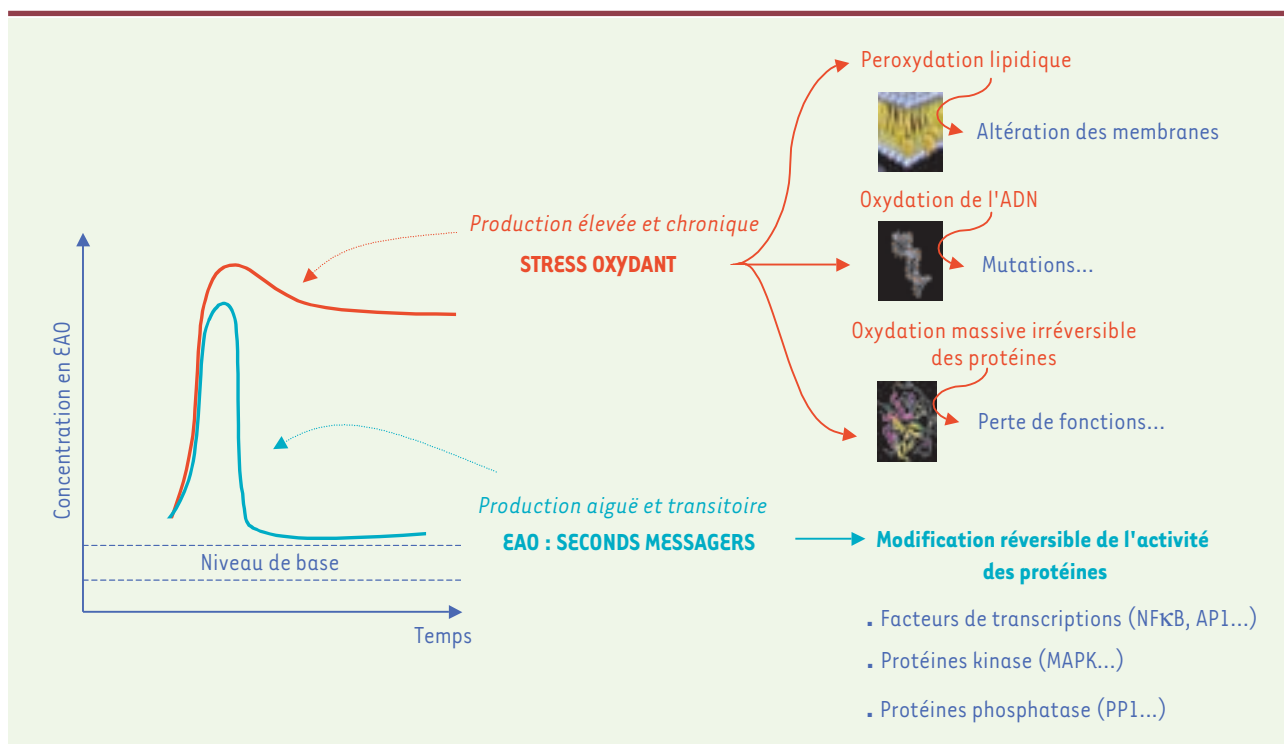


Figure 1. Conséquences cellulaires des ÉAO : une question d'équilibre. Si la production d'ÉAO est modérée et relativement courte dans le temps, un déséquilibre temporaire dans la balance entre production d'ÉAO et défenses anti-oxydantes est observé : les ÉAO activent de manière spécifique et réversible des voies de signalisation qui permettront notamment de déclencher des systèmes d'adaptation de la cellule. En cas de production d'ÉAO trop intense et maintenue dans le temps, les systèmes anti-oxydants sont dépassés, et un dérèglement chronique de l'équilibre provoque l'établissement d'un stress oxydant aboutissant à la survenue de situations physiopathologiques [2].

molécules environnantes sont alors non spécifiques et irréversibles, ce qui entraîne une stimulation chronique des voies de signalisation [2]. C'est dans ce contexte que les ÉAO deviennent toxiques et sont impliquées dans le vieillissement et certaines pathologies.

Par ailleurs, l'existence de nombreuses sources de production d'ÉAO dans la cellule ajoute un niveau supplémentaire de complexité. Une production extracellulaire d'ÉAO par la NADPH oxydase doit avoir des répercussions cellulaires très différentes de celle provenant de la membrane interne de la mitochondrie, ne serait-ce que par la présence de systèmes de détoxification différents dans ces divers sites subcellulaires.

Production mitochondriale d'ÉAO : une production à part, reflet de l'activité cellulaire

La mitochondrie représente le site majeur de production cellulaire d'ÉAO : dans les cellules non phagocytaires,

80 % de l'anion superoxyde proviennent du fonctionnement de la chaîne respiratoire. Ces ÉAO mitochondriales, dont la production est dépendante du fonctionnement de la chaîne respiratoire, sont spécifiquement considérées comme des senseurs de l'environnement, permettant aux cellules de s'adapter à ses fluctuations. C'est pour ces raisons que nous avons limité cet article aux ÉAO d'origine mitochondriale, bien que cette production ne recouvre pas toute la réalité de la réponse cellulaire.

La production des ÉAO mitochondriales est intrinsèque au fonctionnement de la chaîne respiratoire

Les voies métaboliques associées aux différents nutriments convergent vers l'acétylCoA, dont la prise en charge par le cycle de Krebs libère de l'énergie sous forme d'équivalents réduits, NADH, H⁺ et FADH₂, donateurs d'électrons à la chaîne respiratoire (Figure 2). Les électrons sont transférés le long de la chaîne respiratoire au cours de réactions d'oxydoréduction jusqu'à l'accepteur final, l'oxygène, qui est réduit complètement en H₂O. L'énergie ainsi libérée (sous forme d'un gradient

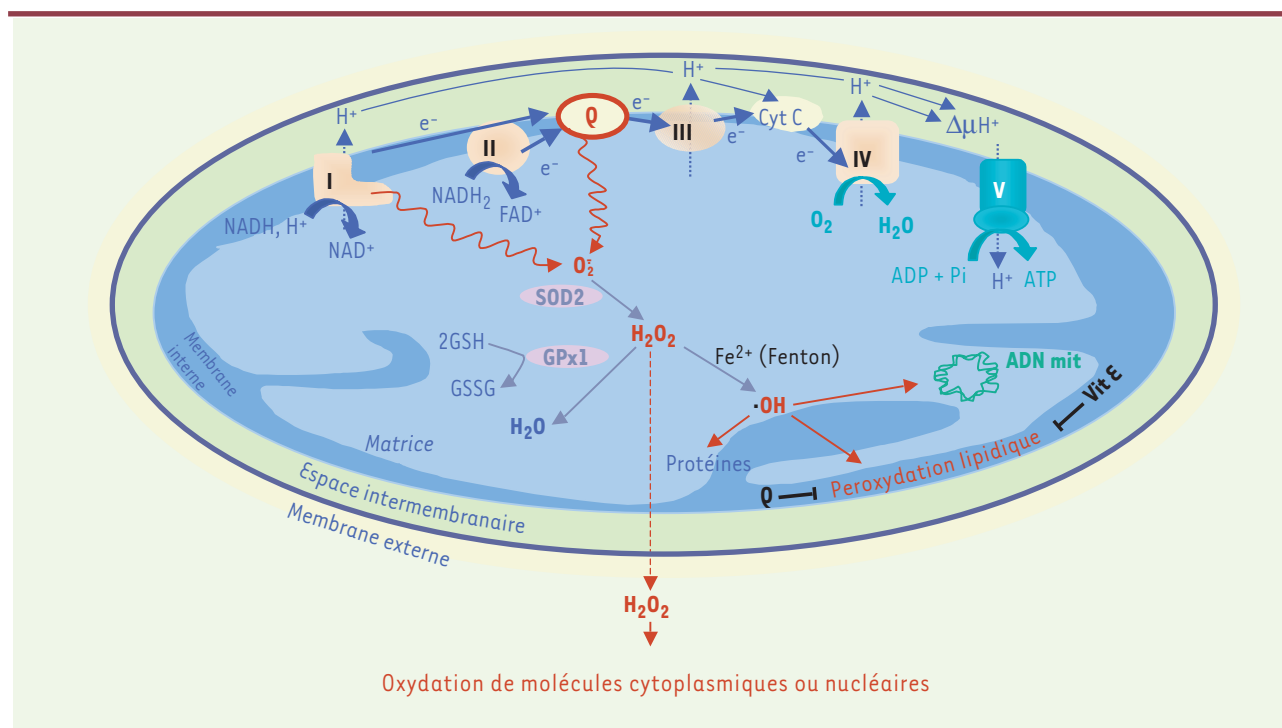


Figure 2. Production mitochondriale et prise en charge de l'anion superoxyde. Au cours du transfert des électrons, dans des conditions physiologiques, il peut y avoir des fuites d'électrons et production d'anion superoxyde (O_2^-) par le complexe I et le coenzyme Q. O_2^- est métabolisé par la superoxyde dismutase (SOD2, ou MnSOD, étant l'isoforme spécifiquement localisée dans la matrice mitochondriale) en peroxyde d'hydrogène (H_2O_2). Celui-ci peut être décomposé en H_2O par la glutathion peroxydase (GPx1), en présence de glutathion réduit (GSH), se transformer en radical hydroxyle ($\cdot OH$) par la réaction de Fenton, en présence de Fe^{2+} , ou encore diffuser dans le cytoplasme et modifier l'activité de protéines cytoplasmiques ou nucléaires en les oxydant. Le radical hydroxyle peut également oxyder les protéines, ou l'ADN (mitochondrial et nucléaire), et induire la peroxydation lipidique (elle-même limitée par des piègeurs de radicaux libres, de nature lipophile, tels que la vitamine E ou le coenzyme Q). Il est important de souligner ici la dualité d'action du coenzyme Q : piègeur de radicaux libres, sous forme réduite, dans les membranes biologiques, il est la source essentielle d' O_2^- dans la chaîne respiratoire.

de protons de part et d'autre de la membrane interne) est alors utilisée par l'ATP synthétase pour synthétiser l'ATP : ce sont les oxydations phosphorylantes [7]. Dans ces conditions, le fonctionnement de l'ATP synthétase est couplé à celui de la chaîne respiratoire.

Une proportion significative de l'oxygène (2 % à 6 %) échappe à la réduction complète en H₂O et subit une réduction mono-électronique au niveau des complexes I et III de la chaîne respiratoire [8], pour donner naissance à l'ion superoxyde (O₂⁻) : cette production est absolument indissociable du processus respiratoire. Plusieurs systèmes anti-oxydants mitochondriaux, localisés en différents sites, prennent en charge O₂⁻ et ses dérivés (Figure 2). La comparaison des phénotypes de souris invalidées pour les différentes isoformes de la superoxyde dismutase (SOD) démontre bien les conséquences spécifiquement liées à l'ion O₂⁻ mitochondrial : l'invalidation génique de la SOD mitochondriale entraîne en effet une létalité néonatale [9], alors que les souris invalidées pour les SOD cytosolique ou extracellulaire n'ont aucun problème de viabilité [10, 11].

Lorsque le fonctionnement de la chaîne respiratoire est normal et que le potentiel de membrane est faible, la production d'O₂⁻ par les complexes I et III s'effectue au cours du transfert des électrons du complexe I au cycle des quinones (*forward electron transfer*). Au niveau du complexe III, c'est le coenzyme Q, sous sa forme ubiquinone QH, qui est responsable de la production d'O₂⁻. Lorsque le potentiel de membrane est élevé (en l'absence d'ADP) et lorsque du FADH₂ est utilisé par le complexe II, il y a production d'O₂⁻ au sein du complexe I via le flux inverse (*reverse electron transfer*) [12].

Modulation de la production des EAO mitochondriales

La production d'O₂⁻ par les complexes I et III est un processus non enzymatique, contrôlé par la loi d'action de masse. Elle est proportionnelle à la concentration en oxygène et à l'état de réduction des transporteurs (ils sont potentiellement donneurs d'électrons et producteurs d'O₂⁻ à l'état réduit).

Lors d'un apport excessif de substrats par rapport aux réels besoins énergétiques de la cellule (rapport ATP/ADP élevé), l'arrivée massive d'électrons sans dissipation du potentiel de membrane par l'ATP synthétase peut être à l'origine d'une surproduction d'EAO : il a notamment été démontré que l'hyperglycémie augmente la production d'EAO [13]. Par ailleurs, certaines biomolécules capables d'inhiber le transfert des électrons au sein du complexe III, le céramide par exemple, augmentent la production d'EAO [14]. De même, des agents pharmacologiques comme la roténone ou l'antimycine (inhibiteurs des complexes I et III, respectivement) sont utilisés pour moduler la production d'EAO mitochondriales et étudier leurs conséquences cellulaires.

À l'inverse, toute situation diminuant de façon modérée le potentiel de membrane a tendance à diminuer la production d'O₂⁻ : c'est la théorie du *mild uncoupling* [15]. En effet, lors d'un découplage modéré entre le fonctionnement de la chaîne respiratoire et celui de l'ATP synthétase, les transporteurs sont dans un état plutôt oxydé et la production d'O₂⁻ est faible. Les protéines découplantes UCP (*uncoupling protein*), insérées dans la membrane interne mitochondriale, sont ainsi capa-

bles de moduler la production d'EAO [16] : cela est conforté par le fait que des animaux génétiquement invalidés pour le gène *UCP3* ont des signes de stress oxydant notables [17]. Les UCP peuvent être intégrées au système de gestion des EAO mitochondriales et sont d'autant plus efficaces qu'elles empêchent la formation d'O₂⁻ [18].

Effets des EAO mitochondriales

EAO mitochondriales : éléments clés dans le contrôle physiologique de l'homéostasie énergétique

Un étude récente propose que les EAO mitochondriales produites lors d'un excès de substrats énergétiques (comme le pyruvate) déclenchent une voie de signalisation spécifique qui ré-orientent le métabolisme vers une voie de stockage du glucose, plutôt que vers son utilisation oxydative [19] (Figure 3) : en limitant l'apport d'équivalents réduits à la chaîne respiratoire, et donc la production d'EAO, ce mécanisme constitue un rétrocontrôle négatif effectué par les EAO sur leur propre production. Ces travaux ont ainsi, pour la première fois, mis en évidence le rôle des EAO mitochondriales en tant que senseurs des conditions nutritionnelles, capables de réguler le métabolisme.

Étant donné cette étroite relation entre métabolisme et EAO mitochondriales, nous avons suggéré que les EAO mitochondriales pourraient contrôler le développement du tissu adipeux, le principal organe de stockage énergétique de l'organisme. À l'aide d'approches pharmacologiques permettant de moduler finement et de manière modérée leur production, nous avons démontré que les EAO mitochondriales contrôlent deux des processus fondamentaux du développement du tissu adipeux : la prolifération des précurseurs adipocytaires, mais aussi leur différenciation en adipocytes, et ce en activant des voies de signalisation spécifiques (induction du facteur de transcription CHOP-10/GADD153) (*C/EBP homologous protein/growth arrest and DNA-damage-inducible protein*) [20, 21].

EAO mitochondriales : médiateurs des effets de l'hypoxie

Deux théories concernant l'implication des EAO en hypoxie s'affrontent [22]. La première est fondée sur le rôle joué par la NADPH oxydase : comme celle-ci produit l'anion superoxyde proportionnellement à la concentration en oxygène, de faibles pressions en oxygène devraient diminuer la production d'EAO. Une deuxième théorie décrit au contraire une augmentation de la production d'EAO en situation d'hypoxie, par l'intermédiaire de la chaîne respi-

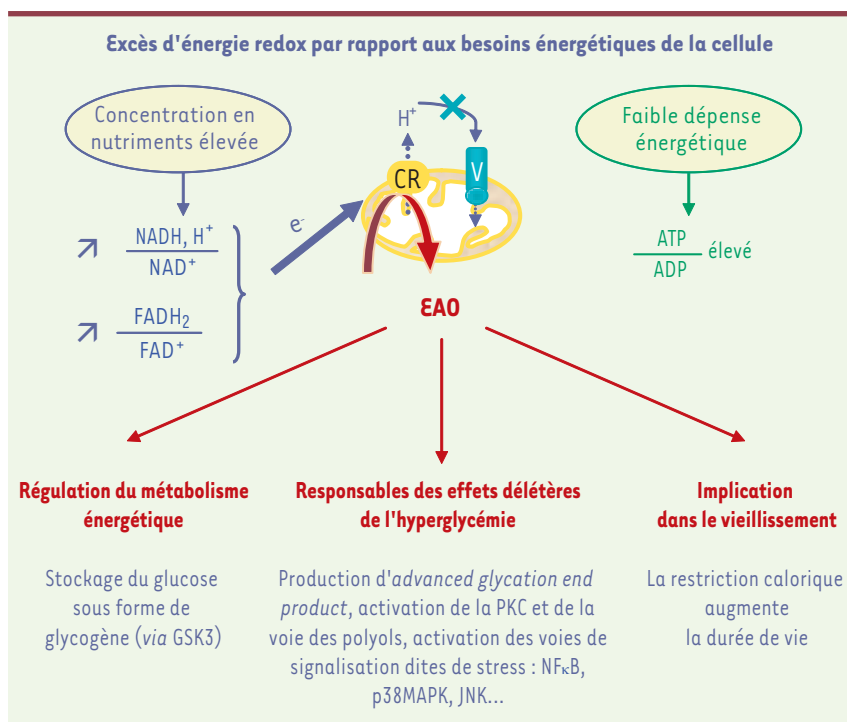


Figure 3. EAO mitochondriales, médiatrices des multiples conséquences du métabolisme. Une concentration élevée en nutriments entraîne une augmentation du potentiel redox des couples NADH, H^+ et FADH_2 , ce qui produit une entrée massive d'électrons au sein de la chaîne respiratoire (CR). Si les besoins énergétiques réels de la cellule sont faibles (état IV de la respiration, c'est-à-dire peu d'ADP à phosphoryler), l'ATP synthétase ne peut fonctionner ; le gradient de protons ne peut donc être dissipé, et le potentiel de membrane est élevé. Cela ralentit le flux d'électrons au sein de la chaîne respiratoire, et la concentration en transporteurs d'électrons réduits augmente : la production d' O_2^- et, en conséquence, celle des autres EAO sont alors élevées. Les EAO mitochondriales ainsi produites sont responsables des conséquences liées à l'intensité du métabolisme : adaptation des voies métaboliques, complications diabétiques ou encore implication dans le vieillissement.

ratoire mitochondriale [23, 24], cette production mitochondriale d'EAO étant le résultat de l'inhibition de l'activité de la cytochrome oxydase [8]. La quantification des EAO après hypoxie semble être un des moyens pour valider l'une ou l'autre des hypothèses selon les cellules [22].

Les modifications de la production d'EAO pourraient être responsables des conséquences, sur l'activité transcriptionnelle de la cellule, de l'hypoxie. L'activation transcriptionnelle de nombreux gènes en hypoxie est sous la dépendance du facteur de transcription HIF-1 (*hypoxia inducible factor*) (Figure 4) : en situation d'hypoxie, les EAO mitochondriales seraient responsables de la stabilisation de la sous-unité régulatrice HIF-1 α , et donc de l'activation d'HIF-1 ; en effet, celle-ci est bloquée en l'absence de mitochondries fonctionnelles [23, 24]. Ainsi, la production mitochondriale d'EAO permettrait aux cellules de s'adapter à cette condition environnementale particulière.

Dans le cadre du tissu adipeux, nous avons montré que l'effet inhibiteur de l'hypoxie sur la différenciation adipocytaire [25] était en partie dû aux EAO mitochondriales, qui induiraient de manière indépendante deux voies de signalisation anti-adipogéniques : celle d'HIF-1 α et celle de CHOP-10/GADD153 [21].

Stress oxydant d'origine mitochondriale : toxicité du glucose et vieillissement

Des études ont démontré que la production mitochondriale d'EAO induite par l'hyperglycémie altère le fonctionnement des cellules endothéliales et pourrait être à l'origine des micro-angiopathies observées dans le diabète [26]. En effet, l'inhibition de la production d'EAO par la surexpression d'UCP1 ou de la SOD mitochondriale, qui prévient les conséquences délétères de l'hyperglycémie sur les cellules, constitue une preuve de l'implication spécifique de la mitochondrie comme site majeur de la production d' O_2^- (Figure 3) [13]. Ainsi, un stress oxydant mitochondrial produit par une hyperglycémie chronique peut être directement impliqué dans la toxicité du glucose et les complications diabétiques. Qui plus est, ces expériences sembleraient indiquer que c'est spécifiquement l'anion superoxyde qui serait responsable de la mise en place de ces dysfonctionnements.

La mitochondrie est non seulement source d'EAO, mais aussi la cible directe de leurs conséquences délétères, le stress oxydant d'origine mitochondriale étant décrit comme une des causes majeures du vieillissement [27]. Les fonctions, la morphologie et le renouvellement des mitochondries sont altérés au cours du vieillissement, notamment en raison de l'accumulation de mutations somatiques de l'ADN mitochondrial, une cible privilégiée des EAO produites par la chaîne respiratoire (Figures 1 et 2). Le mauvais fonctionnement des oxydations phosphorylantes dans ces mitochondries « vieillissantes » entraîne une production très élevée d'EAO, accroissant le taux de mutations de l'ADN mitochondrial et donnant ainsi naissance au « cycle vicieux » de la mitochondrie : le mutant *mev-1* du nématode *C. elegans*, déficient pour le complexe II de la chaîne respiratoire, présente ainsi des dommages oxydatifs et une diminution de 30 % de sa durée de vie [28]. Le traitement de ces vers *mev-1* par des composés ayant des activités SOD- et catalase-like restaure une durée de vie égale à celle des vers sauvages, démontrant le rôle fondamental des EAO mitochondriales dans le processus du vieillissement. De plus, et toujours chez *C. elegans*, l'effet bénéfique de la restriction calorique sur la durée de vie serait dû à une diminution de la production mitochondriale d'EAO associée à une moindre quantité d'équi-

valents réduits NADH,H⁺ et FADH₂, conséquence de la faible disponibilité en substrats énergétiques (Figure 3) [29]. Chez l'homme, l'augmentation des dommages oxydatifs au cours de l'hyperglycémie et du vieillissement, mais aussi au cours de certaines maladies mitochondriales (syndromes MELAS [*mitochondrial encephalomyopathy, lactic acidosis and stroke like episodes*] et MERRF [*myoclonic epilepsy and ragged red fibres*]) ou neuro-dégénératives (Parkinson, Alzheimer), pourrait être liée à une surproduction d'ÉAO mitochondriales.

Conclusions et perspectives

Les ÉAO mitochondriales, acteurs fondamentaux de l'adaptation et de la survie des cellules face aux fluctuations de l'environnement, peuvent également être à l'origine du vieillissement cellulaire et de nombreuses pathologies, et constituer des éléments limitant la durée de vie des organismes aérobies. Plusieurs stratégies thérapeutiques utilisant des suppléments en anti-oxydants sont actuellement proposées, avec des résultats plus ou moins satisfaisants. Des molécules (vitamine E, coenzyme Q) liées à des groupements chimiques les dirigeant vers la mitochondrie [30] pourraient constituer un espoir dans la prévention et le traitement des pathologies impliquant les ÉAO mitochondriales. ♦

SUMMARY

Physiological and physiopathological consequences of mitochondrial reactive oxygen species

Literature on reactive oxygen species (ROS) effects on cell biology and physiopathology is huge and appears to be controversial. This could be explained by the fact that very few studies take into account the real subcellular source of ROS production, their chemical nature and the intensity of their production. In spite of the importance of the other sites of ROS production in the cell, we decided to focus on mitochondrial ROS. Besides their key role in bioenergetics and ATP synthesis, mitochondria are one of the main sites of ROS generation within the cell. 80 % of intracellular superoxide anion is provided by the mitochondrial respiratory chain. Mitochondrial ROS production is closely associated with activity of the respiratory chain and is modulated by environmental factors which can induce constraints on respiratory chain components. Nutrient availability as well as oxygen pressure can both modulate mitochondrial ROS production. When moderately produced, ROS specifically regulate intracellular signalling pathways by

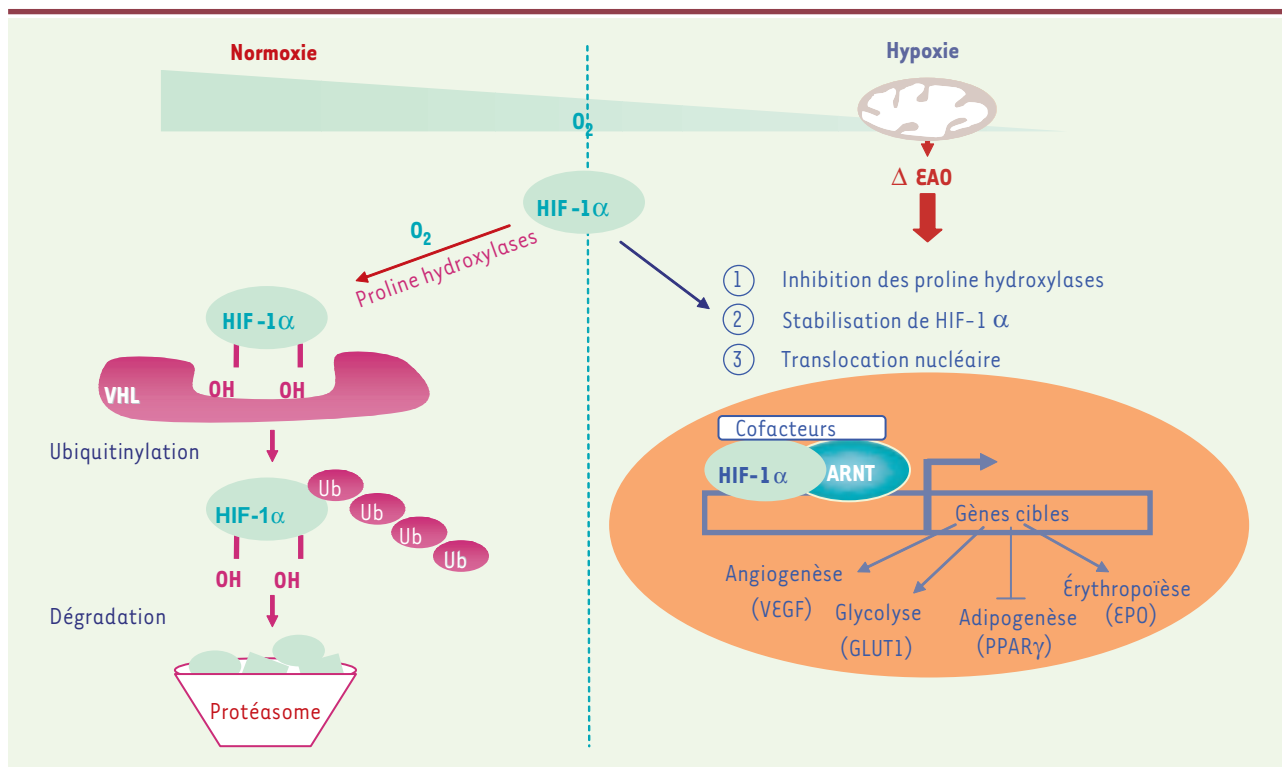


Figure 4. Régulation de l'activité d'HIF-1α par les ÉAO mitochondriales. Le facteur de transcription HIF-1 (*hypoxia inducible factor*) est composé de deux sous-unités : HIF-1β, connue sous le nom d'ARNT (*aryl hydrocarbon nuclear translocator*), et HIF-1α, sous-unité régulatrice. En normoxie, HIF-1α est dégradée par le système ubiquitine (Ub)-protéasome après hydroxylation de certains résidus proline par des proline hydroxylases. La modification de la quantité intracellulaire d'ÉAO en hypoxie (augmentation selon la théorie de la chaîne respiratoire) serait responsable de l'inhibition des proline hydroxylases et donc de l'accumulation de HIF-1α, qui pourrait alors moduler la transcription de gènes activant l'angiogenèse, la glycolyse et l'érythropoïèse, ou inhibant l'adipogenèse. Protéine VHL : protéine von Hippel-Lindau ; VEGF : *vascular endothelium growth factor* ; Glut1 : transporteur du glucose ; PPAR : récepteur activé par les proliférateurs de peroxysomes ; EPO : érythropoïétine.

