DOSAGE DU POTASSIUM DANS DIVERS PRODUITS DE PÊCHERIES EN VUE DE LA MESURE DE LA RADIOACTIVITÉ DE CES ALIMENTS

par Jean Morre et Jean Barret

Au laboratoire de radiobiologie du Service vétérinaire du département de la Seine nous avons été amenés à procéder au dosage systématique du potassium dans divers aliments d'origine animale. En effet, le potassium naturel est composé en majeure partie de l'isotope 39 inactif et dans une proportion définie, constante et très faible, d'un isotope radioactif, le potassium 40. C'est un élément à vie très longue (sa période est de l'ordre du milliard d'années), il vient donc interférer dans la mesure de la radioactivité. Si l'on désire avoir une mesure exacte de la radioactivité due aux retombées atomiques, il faut, avant tout, doser le potassium et retrancher la radioactivité naturelle dont l'isotope 40 du potassium est responsable.

Le dosage a été effectué grâce à l'emploi du photomètre de flamme. C'est une excellente méthode, rapide et précise. Le prix élevé de l'appareil est rapidement amorti si le nombre des mesures est grand.

Minéralisation.

Comme le dosage doit être fait en milieu liqui de, le premier problème était la minéralisation et la mise en solution de la matière organique. La technique de Kjeldahl demande une certaine dextérité, la calcination est peu sûre car les alcalins sont volatils, la minéralisation perchlorique est dangereuse. Nous avons finalement adopté une technique très simple. Nous partons du résidu sec. A un gramme environ de matériel exactement pesé dans un flacon taré à large ouverture, nous ajoutons 2 ml d'acide nitrique concentré et 3 ml d'acide sulfurique concentré. Le flacon est porté sur une plaque chauffante à 40° environ sous une hotte ventilée, il se produit un bouillonnement. Le tout est laissé à digérer pendant 24 heures à 40°. Le lendemain on procède à la filtration sur papier filtre ordinaire, on lave à l'eau distillée et on porte la dilution à 1 pour 5 000. La liqueur est alors prête pour l'emploi au photomètre de flamme.

Notons que l'eau distillée, de même que les solutions étalons dont il est fait mention plus loin, sont conservées en flacons de plastique; le verre est à prohiber car le potassium du verre est susceptible de passer en solution et de fausser ainsi le résultat du dosage.

Préparation des étalons.

Le photomètre de flamme permet le dosage du potassium uniquement par comparaison avec des solutions étalons. Pour qu'elles soient aussi voisines que possible de la liqueur à étudier, nous préparons une gamme contenant 4,5, 4, 3,5, 3, 2,5, 2, 1,5 mg de potassium par litre, sous forme de nitrate de potassium.

Dans la solution mère utilisée pour la préparation de notre gamme, nous avons ajouté une certaine quantité d'acide sulfurique pour que les concentrations de cet acide dans les étalons et dans l'échantillon soient sensiblement égales. La quantité ajoutée a été calculée pour l'étalon moyen contenant 3,5 mg de potassium par litre (voir note ci-dessous).

Note. Calcul de la quantité d'acide sulfurique à ajouter à la solution mère pour que la concentration de cet acide dans l'étalon moyen à 3,5 mg de potassium au litre soit la même que celle dans l'échantillon.

On sait que la solution inconnue a été préparée en ajoutant au produit à doser 2 ml d'acide nitrique et 3 d'acide sulfurique. Le premier a pratiquement disparu sous forme de vapeurs nitreuses; ce qu'il en reste est du nitrate de potassium dans une proportion voisine de celle qui existe dans l'étalon.

Pour l'acide sulfurique, le problème est différent, l'anion SO₄ - n'est pas volatil, il reste dans l'échantillon. Il faut l'introduire dans la solution mère pour qu'il se retrouve dans les divers étalons de la gamme. La mesure au photomètre de flamme n'est exacte que si l'échantillon et les étalons présentent les mêmes ions en solution et avec des concentrations voisincs. Comme on ne peut faire l'ajustage pour tous les étalons, on le réalise seulement pour l'étalon moyen dosé à 3,5 mg de potassium au litre.

on le réalise seulement pour l'étalon moyen dosé à 3,5 mg de potassium au litre. Dans l'échantillon on a ajouté 3 ml d'acide sulfurique, comme l'échantillon est dilué à 1 pour 5000, cet acide se trouve y exister à la concentration de 3 ml pour 5000. La solution mère que nous préparons contient exactement 50 mg de l'ion K+ par litre sous formede nitrate de potassium (solution à 5 p. 100 P/V). Nous en prélevons 7 ml que nous portons à 100 ml pour obtenir l'étalon à 3,5 p. 100 . (En effet, nous avons : $\frac{50 \text{ mg}}{1000} \times \frac{7}{100} = \frac{3,5 \text{ mg}}{1000}$). Il nous faut ajouter 8,6 ml d'acide sulfurique au litre de la solution mère pour obtenir une concentration de 3 ml pour 5000 dans notre étalon moyen; nous avons : $\frac{8.6 \text{ ml}}{1000} \times \frac{7}{100} = \frac{60,2}{100000} \text{ soit sensiblement } \frac{3 \text{ ml}}{5000}.$

On procède ensuite à la mesure au photomètre de flamme en encadrant l'échantillon inconnu entre deux témoins consécutifs de la gamme. On calcule par interpolation la teneur en potassium de l'échantillon, compte tenu de la dilution de 1 pour 5 000 et de la prise initiale de résidu sec.

Etude critique de la méthode.

Pour vérifier notre méthode nous avons procédé à des dosages de contrôle par la méthode de l'acide trichloracétique, qui consiste à faire bouillir pendant 10 minutes une supension de 10 g d'extrait sec dans 100 g d'une solution à 10 p. 100 d'acide trichloracétique (P/V); après filtration et lavage du filtrat avec la solution d'acide trichloracétique à 10 p. 100, on effectue le dosage. Les résultats de ces contrôles ont été identiques aux résultats correspondants obtenus par notre méthode.

Nous avons d'autre part fait des mesures avec adjonction de sels connus de potassium : les résultats ont été précis avec le nitrate, le carbonate et le chlorure de potassium (erreur de 1 à 5 p. 100); ils ont été d'une précision moyenne avec l'oxalate et le tartrate de potassium (erreur de 5 à 8 p. 100) et, enfin, les mesures ont été nettement infidèles avec les phosphates (erreur supérieure à 20 p. 100); la présence de l'ion PO--- a pour effet de fausser les résultats du dosage du potassium au photomètre de flamme. Nous étudions une technique nous permettant d'éliminer cet ion sans entraîner le potassium ; pour le présent, nous avons retranché de nos résultats toutes les mesures concernant des échantillons à haute teneur en phosphate (coquille, os...)

Nous donnons ci-après, en fin d'article, les résultats de nos mesures sur 118 échantillons classés en quatre groupes : poisson de mer et d'eau douce, crustacés, mollusques, divers (cétacés, batraciens, ascidiacés. échinodermes).

Dans chaque groupe la teneur en potassium est indiquée d'abord pour 100 q de résidu sec, ce résidu sec étant obtenu pour les poissons, à partir de la chair si le poisson est assez volumineux ou de l'animal entier s'il est petit, pour les mollusques et crustacés, à partir de la chair uniquement, sans coquille ni carapace. La teneur en potassium est ensuite indiquée par kilogramme de produit frais. Pour les gros poissons elle est rapportée à un kilogramme de chair, et pour les petits, à un kilogramme de l'animal entier. De même pour les mollusques et crustacés le résultat est exprimé par rapport à un kilogramme de l'animal entier compte tenu, dans ce cas, du poids de la coquille ou de la carapace.

La composition de 100 g de résidu sec de la partie charnue de l'animal renseigne utilement le lecteur sur le rapport : Potassium/valeur alimentaire, car cette dernière dépend directement du résidu sec de la partie comestible; la teneur en potassium d'un kilogramme du produit frais four-nit une base de référence facilement accessible. Ces tableaux pourraient être utilisés pour établir des régimes riches ou pauvres en potassium afin de modifier la kalihémie.

Pour chaque groupe la moyenne a été calculée ainsi que le coefficient de variation. On sait que ce dernier est le rapport : $100 \times$ écart type (ou écart quadratique moyen) / moyenne : $m V = (\,\sigma/m\,)\,$ 100 . Ce coefficient caractérise l'homogénéité du lot étudié, ce que ne permet pas la moyenne. Il permet de comparer des lots entre eux.

A côté du nom vulgaire figure le nom latin déterminé à l'aide du livre de M. PRUDHOMME : « Inspection sanitaire des poissons et crustacés ». L'origine du produit a été indiquée à la suite : c'est souvent le port de débarquement, bien qu'il soit parfois éloigné du lieu de pêche.

	Nombre d'échantillons	Moyenne pour 100 g matière sèche	Coefficient de variation (1) (en p. 100)	Moyenne par kilo de produit frais	Coefficient de variation (en p. 100)
Poissons de mer Poissons d'eau douce Crustacés	62 8 27	1 103 1 064 1 074	36,7 13.6 41	2 417 2 391	33,4 27,7
Crustacés crus Crustacés cuits Mollusques	12 15 24	1 026	24,1	1 815 1 758 1 158	61 54 60 (2)

Tableau récapitulatif des teneurs en potassium exprimées en mg. (1) Le coefficient de variation est égal au rapport : (écart type/moyenne) 100; (2) l'état de 5 échantillons n'a pas permis le calcul en produit frais.

Le tableau récapitulatif suscite les remarques suivantes.

- 1° Les teneurs en potassium sont relativement homogènes dans le lot des poissons de mer (coefficient de variation 33,4 p. 100), le lot des poissons d'eau douce (coefficient de variation 27,7 p. 100) et des mollusques (coefficient de variation : 24,1 p. 100).
- 2º Les variations sont beaucoup plus importantes pour les mesures ramenées à un kilogramme de produit frais que pour celles qui ont été calculées sur 100 g de résidu sec. Ceci est normal car pour passer du résidu sec au produit frais on fait intervenir la proportion d'eau, variable selon l'espèce. En outre, dans le cas des crustacés et des mollusques, la variabilité du rapport poids de la coquille (ou de la carapace) au poids de l'animal entier vient encore augmenter la dispersion. Dans ce dernier cas, le coefficient de variation double presque : 41 à 54,60 et 61 p. 100 (crustacés), et 24 à 60 p. 100 (mollusques).
- 3° Les teneurs moyennes en potassium sont du même ordre de grandeur entre les poissons de mer et d'eau douce, les crustacés et les mollusques si on les rapporte au résidu sec préparé à partir de la partie charnue de l'animal, puisqu'elles sont respectivement : 1 103 , 1 064 , 1 074 et 1 026 mg pour 100 g de résidu sec.

En conclusion, de notre étude portant sur 120 échantillons et entreprise à l'origine uniquement pour corriger des mesures de radio-activité, comme il a été indiqué, on peut tirer le résultat d'ordre général : la teneur en potassium des animaux marins ou d'eau douce est relativement constante. Tout ceci n'est pas surprenant quand on sait l'importance de l'ion K^+ dans le mécanisme de la contraction musculaire et cardiaque et dans le métabolisme intracellulaire.

Travail effectué au laboratoire de Radiobiologie du Service Vétérinaire de la Préfecture de Police de Paris.

BIBLIOGRAPHIE

- Bridge (J.R.), et Mac Leod Robert (A.), 1956. Sodium and Potassium in fish from the Canadian Coast. J. americ. dietetic Assoc., 32 (7).
- Liozzou (A.). Initiation pratique à la Statistique. Paris, Librairies Eyrolles et Gauthier-Villars, p. 31.
- OGLESBY, Lennic (M.) et Bannister, 1959. Sodium and Potassium in salt water fish. J. americ dietetic Assoc, 35, p. 1163.
- PRUDHOMME (M.), 1957. Inspection sanitaire des poissons, mollusques et crustacés comestibles. Paris, Vigot éditeur.
- Thurston (C.), 1958. Sodium et potassium dans la partie comestible de 34 espèces de poissons. Commerc. Fish. Review, p. 1 (et J. americ. dietetic Assoc., 34, p. 396-399).

Teneur en potassium de quelques espèces

I. - Poissons

Poissons de mer

Noms vulgaires	Noms latins	Origine	mg pour 100 g de résidu sec	MG PAR KILO DE PRODUIT FRAIS
Aigle bar	Sciaena aquila	La Rochelle	900	1 800
Bar	Labrax lupus	Fromentine (Vendée)	1 460	3 580
Cabillaud	Gadus morrhua	Ecosse (Vendee)	1 490	3 220
Carrelet	Pleuronectes platessa	Boulogne	1 020	2 560
Garretet	rieuronectes pratessa	Manche	1 350	2 980
Chien de mer	Acanthias vulgaris	Boulogne	1 000	2 760
Omen de mei	ricaninias vuigaris	Boulogne	1 250	2 670
Dentex	Dentex vulgaris	Lorient	580	1 560
Dorade	Pagellus erythrinus	Lorient	1 950	3 150
Dorade rouge	Beryx splendens	Bretagne	940	2 140
Eglesin	Gadus aeglefinus	Bretagne	1 430	2 990
Equille	Ammodytes tobianus	Granville	1 540	4 070
»	»	Morbihan	1 560	3 470
Esturgeon	Acipenser sturio	Var	950	2 840
Farine de poisson	- Starto	France	780	2 0 10
Fletan	Psettodes belcheri	Mauritanie	1 270	3 700
Grondin	Trigla gurnardus	Lorient	1 330	2 600
Hareng	Clupea harengus	Norvège	790	1 970
»	Stupea Hatengus »	Baltique	1 180	3 160
»	<i>"</i>	Boulogne	1 340	2 380
Hareng (filets)	<i>"</i>	Boulogne	200	620
Hareng fumé	»	Boulogne	220	920
»	*	Suède	400	2 080
Julienne	Lota molva	La Rochelle	1 630	2 750
Lamproie	Petromyzon marinus	Hollande	780	1 830
Lieu noir	Merlangus carbonarius	Bretagne	1 530	3 120
»	wertangus carbonarus	Bretagne	1 740	3 270
Limande	Pleuronectes limanda	Boulogne	1 200	2 480
Maquereau	Scomber scombrus	Pas-de-Calais	1 010	2 830
»	»	Concarneau	1 260	2 240
Merlan	Merlangus vulgaris	Lorient	390	1 620
»	wertangus vulgaris	La Rochelle	930	1 540
»	»	Boulogne	1 350	2 110
»	»	Boulogne	1 350	2 600
»	»	Lorient	1 380	1 990
Merlu	Merlucius vulgaris	Lorient	1 150	2 180
»	»	Bretagne	1 390	2 530
»	»	Bretagne	1 400	1 990
Mérou	Epinephelus æncus	Dakar	1 250	2 640
Mulet	Mugil chelo	Royan	1 480	3 560
Œufs de poisson	Cyclopterus lumpus	Islande	170	730
»		Norvège	220	1 540
Orphie	Belone vulgaris	Finistère	\$20	2 300
Poisson-lune	Orthagoriscus mola	Bretagne	2 100	2 100
Raie bouclée	Raia clavata	Granville	1 090	2 070
Raie		Concarneau	1 480	2 600
»	_	Lorient	1 760	3 520
Saint-Pierre	Zeus faber	La Rochelle	690	1 510
Sardine	Alosa sardina	Finistère	1 080	1 620
Saumon		Japon	1 250	3 340
»	_	Basses-Pyrénées	1 320	3 630
»	_	Pacifique	1 560	4 050
Schaste	Sebastes dactylopterus	Bretagne	1 260	2 370
Sole	Solea vulgaris	Boulogne	690	1 510
»	»	Quiberon	860	1 460
»	>>	Concarneau	910	2 070
Thon	Thynnus vulgaris	Concarneau	430	2 770
»	»	U.S.A.	570	2 010
»	»	Concarneau	920	1 720
»	»	Yougoslavie	1 020	3 580
Turbot	Rhombus maximus	Boulogne	1 350	1 910
Vive	Trachinus draco	Lorient	1 090	2 130
				l .
Au total 62 écha	ntillons:	moyenne	1 103	2 417
			,7 p. 100	33,4 p. 100
				, . F. 100

Poissons d'eau douce

Noms vulgaires	Noms latins	Origine	mg pour 100 g de résidu sec	MG PAR KILO DE PRODUIT FRAIS
Anguille Brochet ** Carpe ** Perche Truite ** ** ** ** ** ** ** ** ** ** ** ** *	Esox lucius " Cyprinus carpio " Perca fluviatilis	Vendée Biscarosse (Landes) Hollande Arles Côte-d'Or Yonne Belgique Yougoslavie	760 1 230 1 240 970 1 256 870 1 060 1 130	2 140 2 230 2 940 1 210 2 260 2 260 2 650 3 440
Au total 8 échantillons :		moyenne	1 064 3,65 p. 100	2 391 27,7 p. 100

II. - Crustacés

Noms vulgaires	Noms latins	Origine	MG POUR 100 G RÉSIDU SEC (SQUELETTE EXCLU)	MG PAR KILO PRODUIT CRU	MG PAR KILO PRODUIT CUIT
Araignée de mer Crabe (conserve) Crabe tourteau Crevette bouquet » » Crevette de la Méditer-	Maia squinado — Cancer pagurus Palaemon serratus » —	Finistère Jajon Finistère Finistère Bretagne Casablanca	1 250 1 640 1 430 620 850 800	210 1 430 760	3 600 1 950 1 000
ranée	Crangon vulgaris "" "" "" "" "" "" "" "" "" "" "" "" "	Alpes maritimes Hollande Hollande Honfleur Hong Kong Chine Hong Kong Maroc Espagne Suède Dakar Abidjan Pacifique	280 830 920 1 210 1 190 180 560 750 750 850 890 1 030 1 040	1 430 1 670 1 660	730 2 900 2 980 2 980 670 1 870 750 1 970 1 620 1 330
» » Langouste rouge » » Langouste verte » » Langoustine	Palinurus vulgaris — Palinurus regius » » Nephrops norvegicus	Extrême-Orient Maroc Canaries Finistère Mauritanie Mauritanie Dakar Morbihan	1 340 810 1 610 2 000 1 530 1 660 1 770 1 200	3 780 1 000 1 530 2 050 3 760 2 970	2 520 2 260
Au total 27	échantillons : moyenne coefficien	t de variation	1 074 41 p. 100	1 815 61 p. 100	1 758 54 p. 100

III. - Mollusques

Noms vulgaires	Noms latins	Origine	mg pour 100 g de résidu sec (squelette exclu)	MG PAR KILO DE PRODUIT FRAIS
Escargot (petit gris) Escargot (petit gris) Huître de la Méditerranée Huître portugaise Limace Praire Seiche	Helix pomatia genre voisin de Helix pomatia ** Helix aspersa ** Ostrea edulis Gryphaea angulata Arion rufus Venus verrucosa Sepia officinalis	Granville St-Pierre et Miquelon Pas-de-Calais Manche Manche Isigny Isigny Quiberon Irlande Cherbourg Concarneau Algérie Côte d'Or Roumanie Yougoslavie Sarthe Deux-Sèvres Tunisie Sète Charente-maritime Oise Côtes-du-Nord Port-en-Bessin	1 120 720 1 020 1 320 700 1 020 1 190 1 330 910 1 110 1 520 690 700 800 750 750 920 1 260 990 760 1 300 1 250	500 1 020 1 400 550 760 450 1 820 1 850 3 070 740 680 1 080 1 430 1 460 1 20 1 060 350 2 040
Vanneau ou petoncle Chlamys opercularis Cherbourg Au total 24 échantillons: moyenne		1 800 1 026 24,1 p. 100	1 620 1 158 60 p. 100	

IV. - Divers (cétacés, batraciens, ascidiacés, échinodermes)

Noms vulgaires	Noms latins	Origine	mg pour 100 g de résidu sec	MG PAR KILO DE PRODUIT FRAIS DE L'ANIMAL ENTIER
Cachalot Crapaud Grenouille verte (cuisses) Grenouille verte entière	Bufo vulgaris Rana esculenta » » Paracentrotus lividus	Bretagne Seine-et-Oise Vendée Loire-atlantique Charente-maritime Finistère Sète	1 330 720 380 460 975 950 760	3 600 1 510 720 460 2 670 280 170