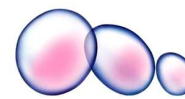




Rapport d'analyse

123456



TEST LTT-MELISA®

Rapport d'analyse pour

Ctrl nég. Date d'analyse

Demandé par :

734 21 avril 2011

Dr Dentblanche

PAR Exemple

Date de naissance

Sexe

7 août 1974

Masculin

Code	Substance (dans l'ordre de réaction)	IS	Commentaires	Observations microscopiques
PWM	Contrôle positif	220.8	Contrôle positif	+++++
1	TiO2 Titane (dioxyde de titane) I	15.0	Fortement positif	+++
	Titane (dioxyde de titane) II	11.3	Fortement positif	++
2	Camph Camphoroquinone I	12.9	Fortement positif	++
	Camphoroquinone II	11.4	Fortement positif	++
	Camphoroquinone III	6.6	Positif	+
3	HEMA HEMA I	8.1	Positif	++
	HEMA II	7.5	Positif	+
	HEMA III	5.1	Positif	+
4	Al Aluminium I	2.1	Légèrement positif	+
	Aluminium II	1.7		
5	BIS-GMA Bis-GMA I	1.9		
	Bis-GMA II	0.7		
	Bis-GMA III	0.7		
6	Sn Etain I	1.3		
	Etain II	1.9		
7	Ag Argent I	1.6		
	Argent II	1.8		
	Argent III	1.4		
8	TEGMA TEGDMA I	1.6		
	TEGDMA II	1.0		
	TEGDMA III	0.9		
9	PH Phénylmercure I	0.6		

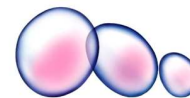
C. Dalphin ing. chim. Dr E. Bachmann C. Cagide dipl. biol. S. Birsan spécialistes FAMH

Légende: *résultats hors valeurs de référence ^analyse sous-traitée °analyse hors accréditation



Rapport d'analyse

123456



page 3/9

Rapport d'analyse pour

PAR Exemple

Date de naissance

7 août 1974

Ctrl nég.

734

Date d'analyse

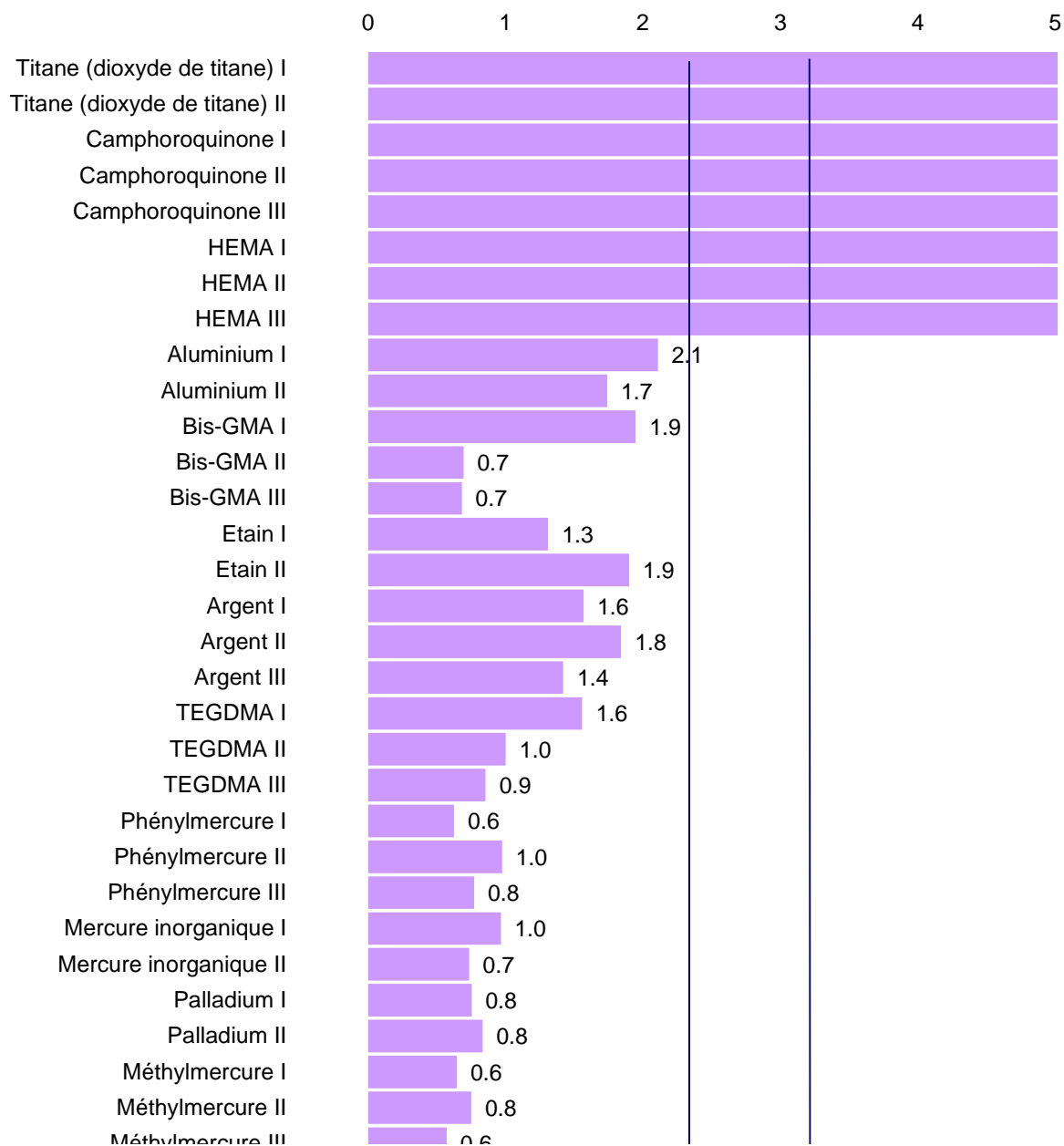
21 avril 2011

Demandé par :

Dr Dentblanche

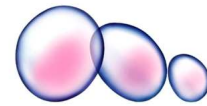
Sexe

Masculin

Graphique des allergènes

C. Dalphin ing. chim. Dr E. Bachmann C. Cagide dipl. biol. S. Birsan spécialistes FAMH

Légende: *résultats hors valeurs de référence ^analyse sous-traitée °analyse hors accréditation



Rapport d'analyse
123456

Rapport d'analyse pour
PAR Exemple

Date de naissance 7 août 1974

Sexe Masculin

Qu'est-ce que le test MELISA ?

Le MELISA® est l'analyse de sang la plus performante dans le cadre de l'allergie métallique. Les globules blancs d'échantillons de sang sont testés contre une gamme de métaux suspects et leur réaction est mesurée. Une allergie est mise en évidence quand les globules blancs (appelés lymphocytes) augmentent de taille et se multiplient. Ce processus est détecté par le MELISA® en utilisant un marqueur radioactif dont l'activité est mesurée avant et après l'exposition au métal. Le niveau d'allergie est déterminé par la quantité de radioactivité incorporée dans les lymphocytes et une observation de la morphologie des cellules au microscope.

Que signifie l'Indice de Stimulation?

L'Indice de Stimulation montre le degré d'allergie, utilisant une échelle qui varie pour chaque patient. Un IS de 3, par exemple, signifie que les lymphocytes ont été multipliés par trois montrant ainsi une réaction allergique. Voici l'échelle de IS utilisée à l'évaluation de vos résultats de MELISA® :

- inf. à 0.3 Toxique. Cela indique que le nombre de cellules sanguines a décliné au cours des cinq jours d'incubation. C'est une réaction rare dont la pertinence clinique est peu claire.
- sup. à 2.0 Faiblement positif. Réaction montrant un faible degré d'allergie.
- sup. à 3.0 Positif. Réaction montrant une allergie à la substance donnée.
- sup. à 10 Fortement positif. Réaction forte dans laquelle les lymphocytes se sont multipliés au moins 10 fois.

Explication de votre rapport en détail

Rapport d'analyse
123456

Numéro de rapport d'analyse
A chaque rapport est attribué un numéro unique

Contrôle négatif
C'est la valeur produite par vos cellules quand rien n'a été ajouté. Elle est exprimée en "cpm" qui signifie "coups par minute". Elle informe le médecin de la sensibilité de vos tests sanguins.

Rapport d'analyse pour		Contrôle nég.	Date de l'analyse	Demandé par:	
PAR Exemple		734	21 avril 2011	Dr Dentblanche	
Date de naissance	Sexe				
7. août 1974	Masculin				
Code	Substance (ordre réaction)	Indice de stimulation	Commentaires	Observations microscopiques	
PWM	Contrôle positif	221	Contrôle positif		+++++
1	TiO2 Titane (dioxyde d	15.0	Fortement positif		
	Titane (dioxyde d	11.3	Fortement positif		
2	Camp1 Camphoroquinon	12.9	Fortement positif		

Code substance
Code du laboratoire identifiant les substances testées

Contrôle positif
Le pokeweed est une substance à laquelle réagissent tous les lymphocytes. Elle est utilisée ici comme garant de vitalité des cellules.

Nom de la substance et sa concentration
Les substances sont testées en au moins deux concentrations différentes s'il y a assez de cellules.

Indice de stimulation
voir l'explication ci-dessus

Validation morphologique



Rapport d'analyse

page 5/9

123456



Rapport d'analyse pour

Ctrl nég. Date d'analyse

Demandé par :

PAR Exemple

734

21 avril 2011

Dr Dentblanche

Date de naissance

Sexe

7 août 1974

Masculin

Résumé des tests

Le sang a été testé pour 12 allergènes potentiels, à différentes concentrations. Les tableaux ci-dessous donnent un bref descriptif des métaux testés pour le sang et les sources possibles d'expositions. Le test MELISA® met en évidence une réaction immunologique face aux allergènes testés mais ne donne pas d'indication quant à leur concentration présente dans le corps.

1 Titane (dioxyde de titane)

Interprétation finale

Fortement positif

IS obtenu: 15

Le titane est couramment utilisé en médecine dentaire ainsi que pour les implants chirurgicaux. On l'utilise comme agent de blanchiment dans les cosmétiques, les gommages à mâcher, les sucreries et certains aliments. On le trouve également dans quelques peintures. Les ornements utilisés en piercing et certains bijoux contiennent du titane. Contrairement aux idées reçues de la médecine traditionnelle, il existe des allergies au titane pouvant provoquer des problèmes de santé chez les personnes ayant une sensibilité pour ce métal.

Texte explicatif en cours de rédaction.

2 Camphoroquinone

Interprétation finale

Fortement positif

IS obtenu: 12.9



3 HEMA

Interprétation finale

Positif

IS obtenu: 8.1

Le HEMA (hydroxyéthyl méthacrylate) est une substance chimique issue de certains composites pouvant être libérée dans la salive. Le HEMA apparaît sensible à une dégradation enzymatique générant des résidus aux propriétés lyphophiles et par conséquent susceptibles de s'accumuler dans les tissus adipeux.

4 Aluminium

Interprétation finale

Légèrement positif

IS obtenu: 2.1

L'aluminium est présent à de faibles concentrations dans la nourriture (colorant E173) et l'eau potable. Il pourrait être impliqué dans des troubles de la santé comme la maladie d'Alzheimer. L'exposition peut être réduite en n'utilisant que des déodorants ne contenant pas d'aluminium, en évitant l'eau traitée avec des sels d'aluminium, les aliments en boîte, les fromages à tartiner et les pâtisseries industrielles (de faibles quantités d'aluminium peuvent s'y retrouver suite à la préparation). L'aluminium peut également se trouver dans des vaccins, des aliments pour enfants à base de soja, des produits cosmétiques et pharmaceutiques tels les antiacides, certaines préparations d'aspirine ainsi que des solutions destinées à des administrations intraveineuses.

5 Bis-GMA

Interprétation finale

Négatif

IS obtenu: 2

Le Bis-GMA (Bisphénol A-diglycidyléther méthacrylate) est la molécule de base des résines composites. Cette molécule est utilisée en association avec le TEGDMA (Triéthylène Glycol Diméthacrylate), un diluant favorisant le travail des résines composites. Sous l'action de la mastication, le relargage de Bis-GMA pourrait avoir une action sensibilisatrice sur le plan immunologique.



123456

6 Etain

Interprétation finale

Négatif

IS obtenu: 1.9

L'étain est un métal couramment utilisé, on le trouve principalement dans les amalgames dentaires et les alliages à base d'or. L'étain est trouvé naturellement dans la nourriture dans des quantités de 0,1-1 ppm et en particulier dans les aliments ou boissons contenus dans des boîtes de conserve contenant de l'étain. La nourriture issue de boîtes de conserve contient moins de 25 ppm d'étain en raison de la couche d'émail qui sépare la nourriture de l'étain. En revanche, la nourriture issue de boîtes non émaillées peut contenir plus de 100 ppm d'étain en raison d'une réaction des aliments au contact de l'étain. La teneur en étain de la nourriture en boîte peut encore augmenter si les aliments sont conservés pour une période prolongée dans des boîtes ouvertes.

7 Argent

Interprétation finale

Négatif

IS obtenu: 1.8

L'argent est utilisé de façon courante en médecine dentaire dans la préparation des amalgames. On l'utilise également en joaillerie et même dans les colorants alimentaires (E174). Les filtres à eau utilisent souvent des dérivés argentiques pour tuer les bactéries. Du nitrate d'argent peut ainsi se retrouver dans l'eau potable. Beaucoup de personnes savent qu'elles sont allergiques à l'argent et évitent de porter des bijoux constitués de ce métal. Cependant, un risque demeure si l'argent se trouve dans la bouche suite à une restauration dentaire, un risque que le test MELISA® peut détecter. Un effet secondaire d'une exposition chronique à l'argent se manifeste par une coloration grise de la peau appelée argyrie ou argyrose.

8 TEGDMA

Interprétation finale

Négatif

IS obtenu: 1.6

Le TEGDMA (Triéthylène Glycol Diméthacrylate) est un des composants des résines composites utilisées en médecine dentaire. Le TEGDMA est utilisé en association avec le Bis-GMA (Bisphénol A-diglycidyléther méthacrylate) afin de diminuer la viscosité de ce dernier et de favoriser ainsi la manipulation de la résine composite. Sous l'action de la mastication, il a été montré que les résines composites relâchaient principalement des molécules de TEGDMA qui pourraient engendrer une susceptibilité immunologique.



9 Phénylmercure

Interprétation finale

Négatif

IS obtenu: 1

Le phénylmercure est la forme de mercure organique la plus utilisée en dentisterie (implants dentaires). Bien qu'il soit progressivement supprimé dans de nombreux pays, il est encore utilisé comme agent conservateur dans les solutions de gouttes oculaires et nasales. Etant rapidement métabolisé, il est moins toxique que le méthylmercure et l'éthylmercure. Le phénylmercure est utilisé notamment dans certaines peintures destinées à l'extérieur et les peintures à base d'huile et certains produits de maquillage. Jusqu'en 1991, le phénylmercure était utilisé comme antifongique dans certaines peintures au latex destinées à l'intérieur. L'utilisation des produits contenant du phénylmercure dégage des vapeurs de mercure métallique qui peuvent être inhalées.

10 Mercure inorganique

Interprétation finale

Négatif

IS obtenu: 1

Le mercure inorganique, appelé aussi mercure métallique, est une source fréquente d'allergie aux métaux. En dépit de sa toxicité, le mercure inorganique se trouve dans la moitié des implants dentaires. La profession dentaire admet que des vapeurs de mercure se dégagent des amalgames mais à des normes inférieures au seuil de tolérance. Cependant dans les cas d'hypersensibilité face à ce métal, il n'y a aucun seuil de tolérance. Les personnes pourvues d'amalgames et pour lesquels un test MELISA® s'est révélé positif pour le mercure ont vu une nette amélioration de leur état de santé une fois les amalgames remplacés par des substances à base de céramique. Les bactéries buccales peuvent transformer du mercure inorganique en méthylmercure qui est la forme organique du mercure.

11 Palladium

Interprétation finale

Négatif

IS obtenu: 0.8

Le palladium est utilisé en dentisterie, dans les couronnes, les ponts et les pivots dentaires. Certaines études révèlent une exposition au palladium contenu dans les rasoirs manuels et électriques. Le palladium se retrouve également dans les gaz d'échappement de voiture et dans les fumées émanants de l'activité industrielle. En joaillerie, le palladium est utilisé en association à l'or jaune pour obtenir de l'or blanc.



123456**12 Méthylmercure**

Interprétation finale

Négatif

IS obtenu: 0.8

Le méthylmercure se trouve naturellement dans le poisson, raison pour laquelle les médecins recommandent aux femmes enceintes une consommation modérée en poisson afin de ne pas contaminer leur bébé. Les bébés et les jeunes enfants sont fortement exposés à une contamination par le méthylmercure provenant du poisson ou du lait maternel. Comme toutes les autres formes de mercure, le méthylmercure est très toxique. Il s'accumule dans la chaîne alimentaire, de sorte que les grands poissons au sommet de la chaîne tels les requins, espadons et thons présentent les plus grandes concentrations. Cette forme de mercure se retrouve également dans la terre contaminée et les céréales. En outre, le méthylmercure n'est pas détruit par la cuisson. Les bactéries buccales sont capables de transformer le mercure inorganique en méthylmercure.