

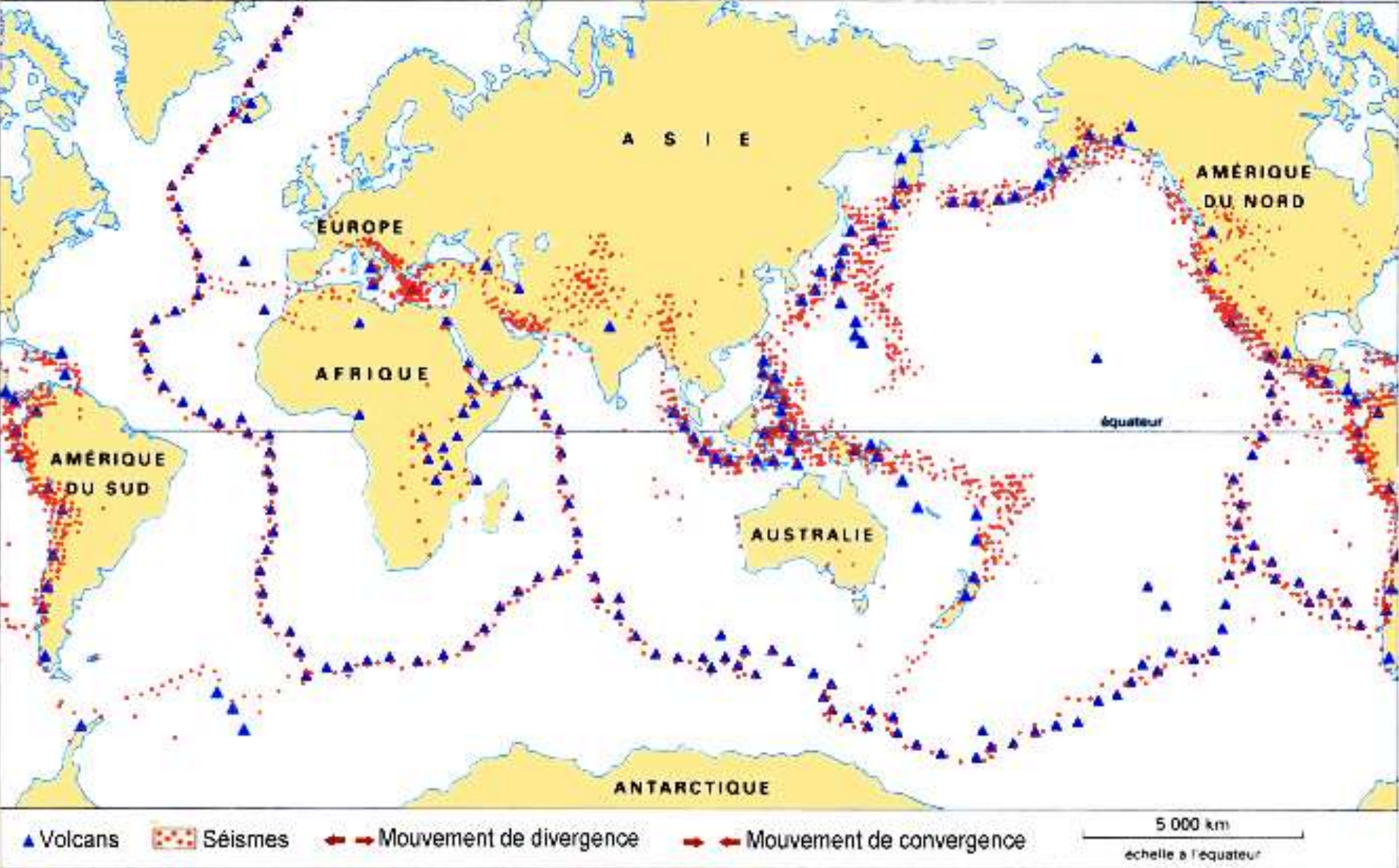
# Partie V : Le magmatisme



Chapitre V - A :

Etna, 2/10/05

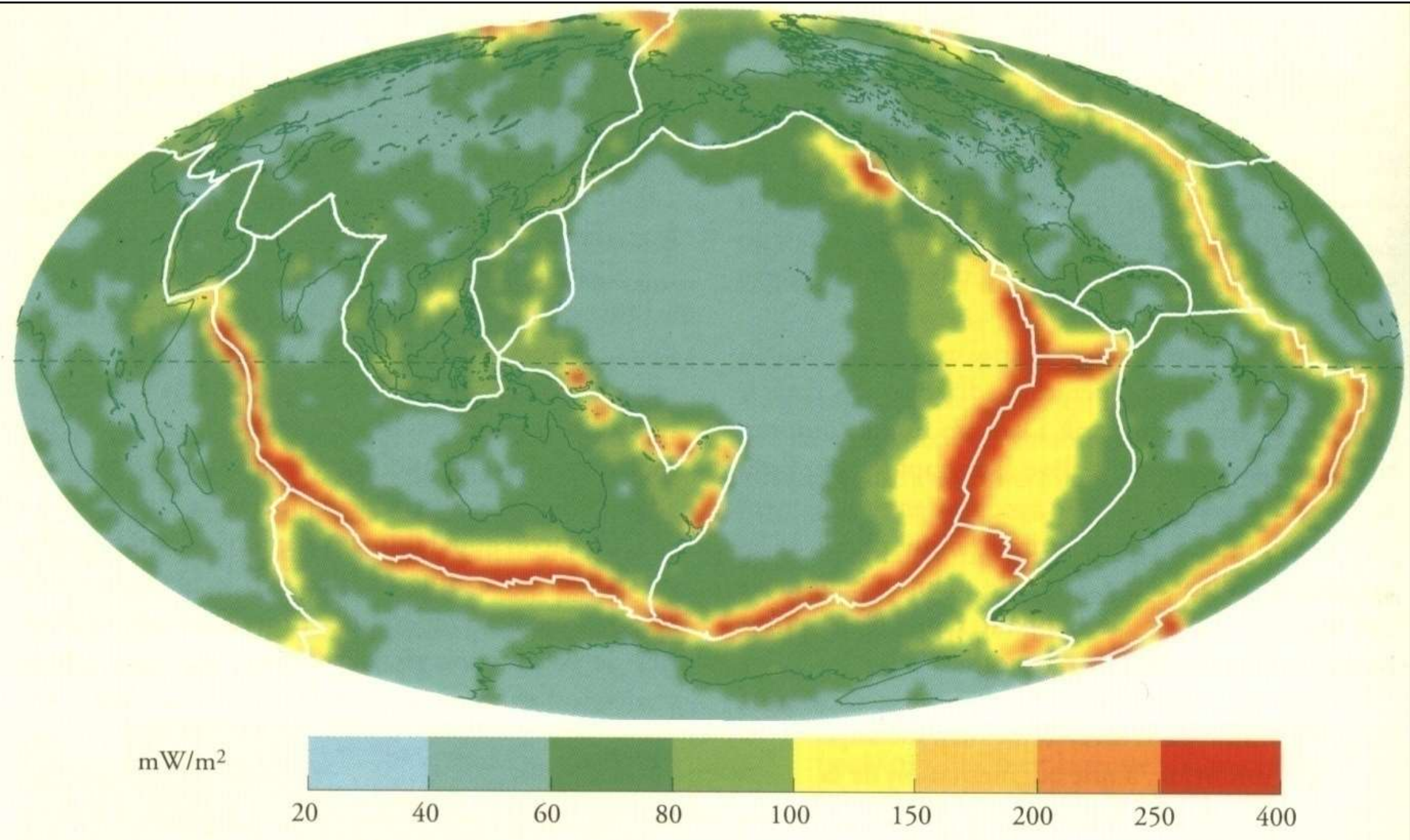
Les modes d'expression des magmas



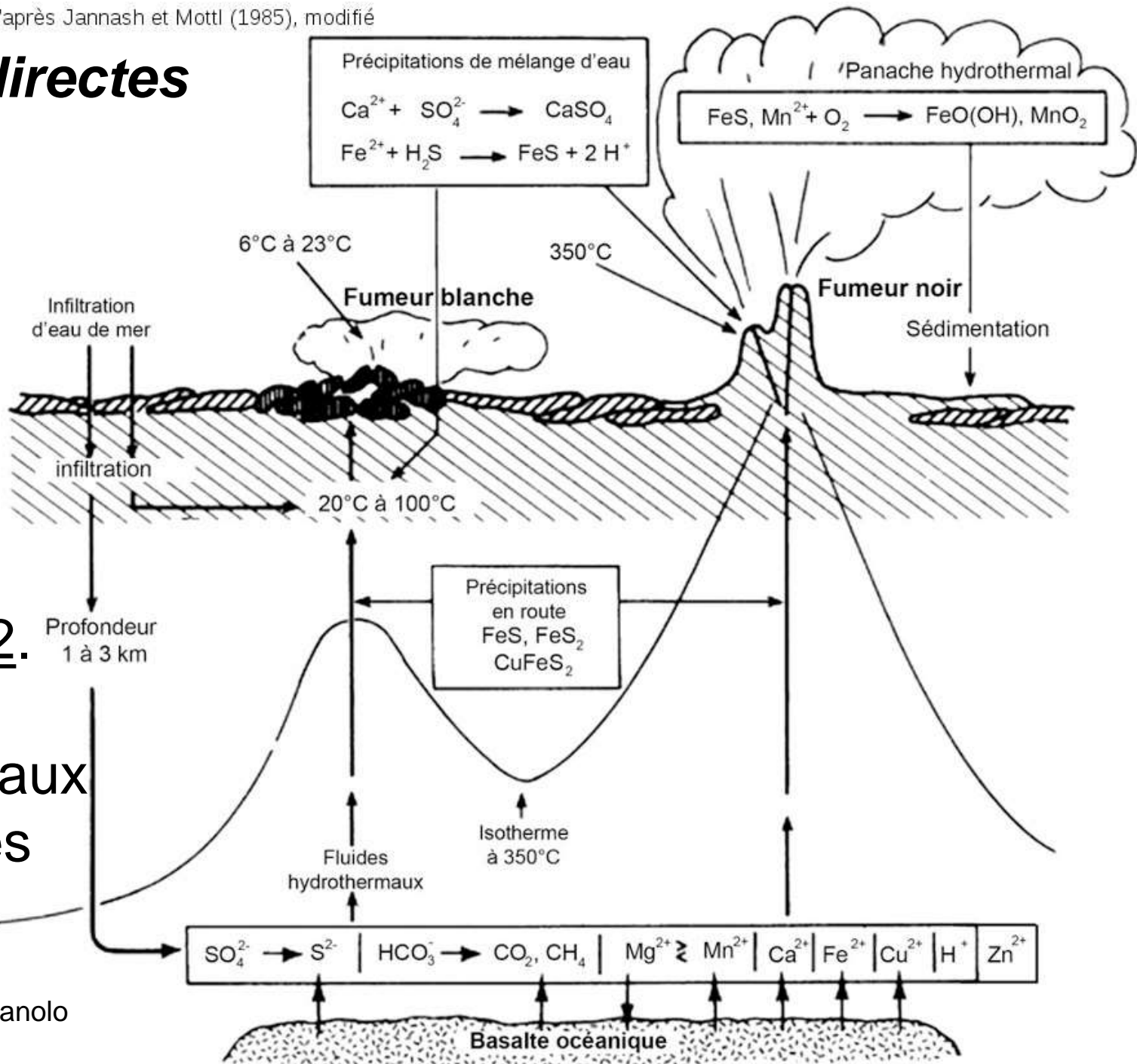
# Répartition des séismes et des volcans actifs



# Carte mondiale du flux géothermique



# 1. Traces directes



## Document 2. Les événements hydrothermaux des dorsales océaniques





Photographie : Michel Detay

Vue d'ensemble d'un champ de fumerolles sur le Vulcano (Italie)

Détail des fumerolles déposant des cristaux de soufre.



Photographie : Michel Detay



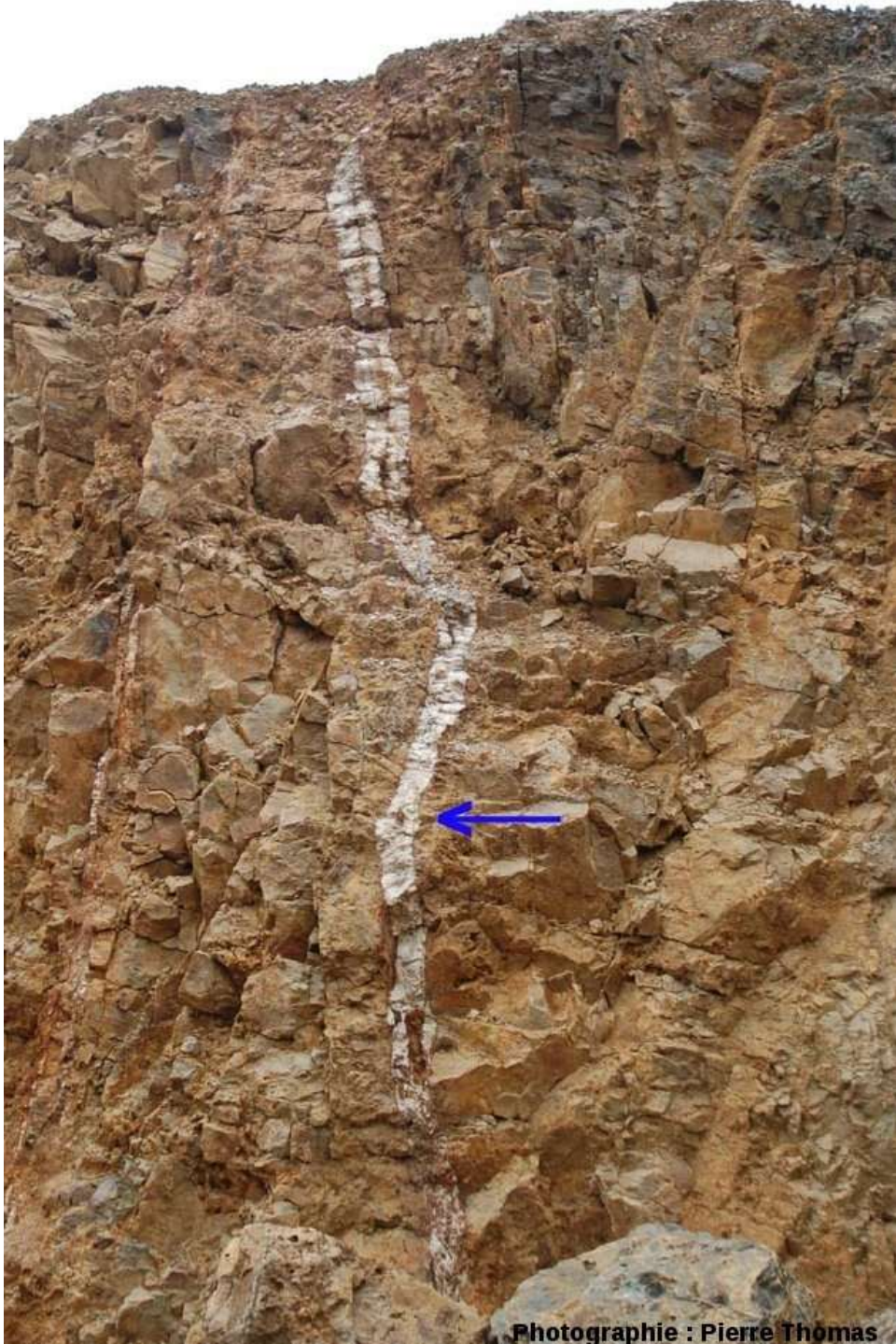
- Volcans actifs :
- effusifs (ex : Kilauea)
  - explosifs (Mt Saint Helens)







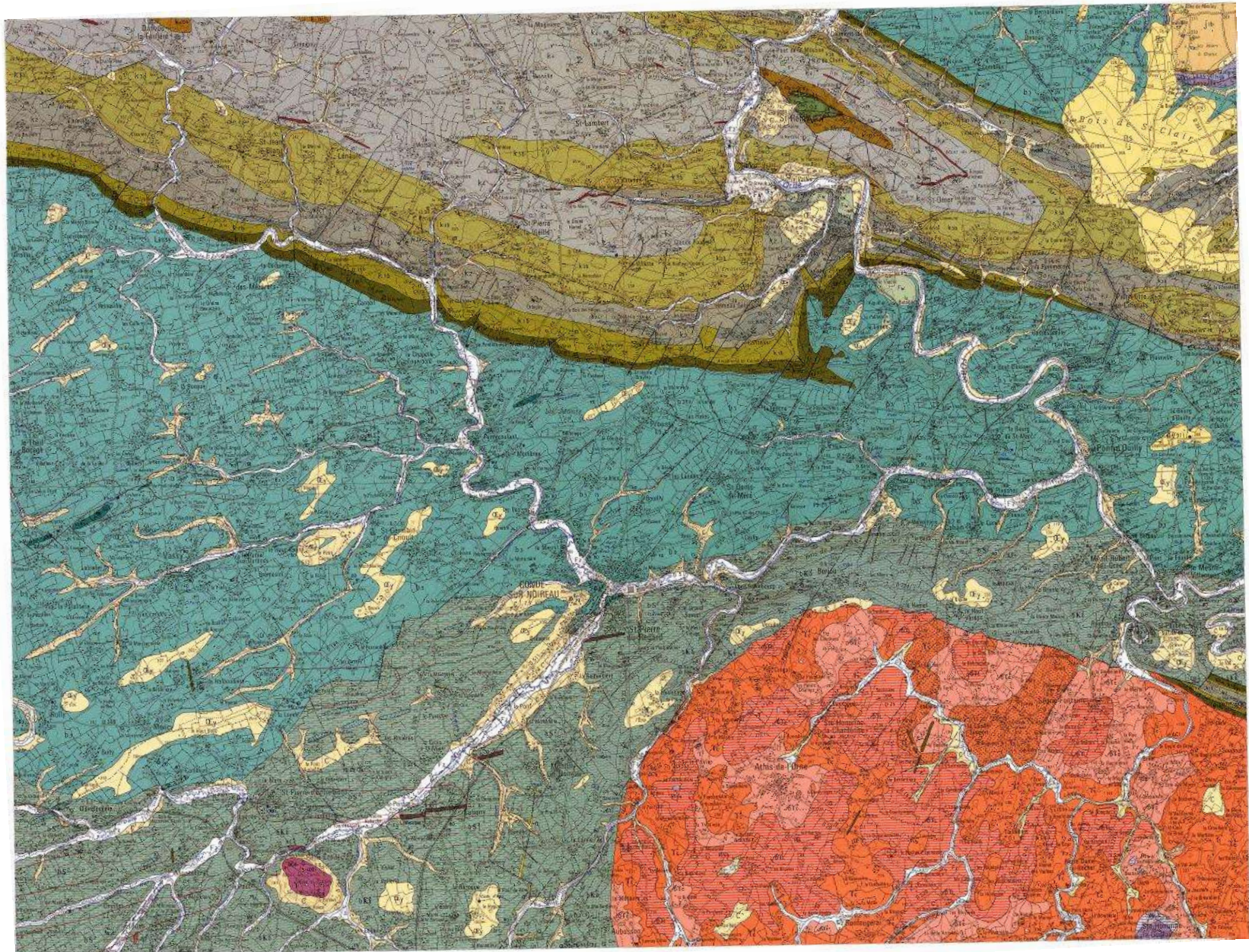




Un filon dans  
un affleurement  
de granite



## 2. Traces indirectes



Carte de Condé sous Noireau









# Document 2.

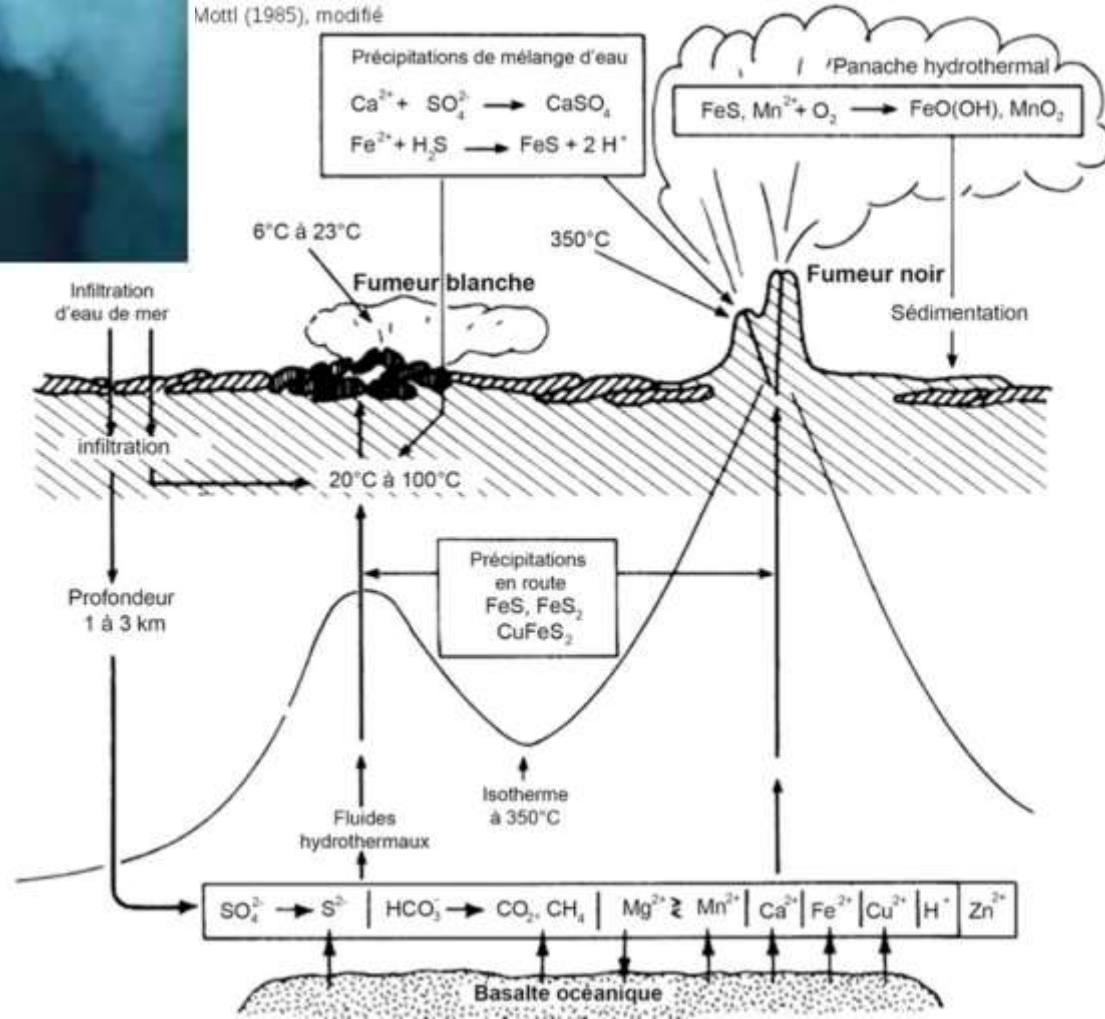
## Hydrothermalisme océanique :

### Fumeurs blancs et noirs.



© Photo Ifremer

Mottl (1985), modifié





# L'hydrothermalisme en domaine continental

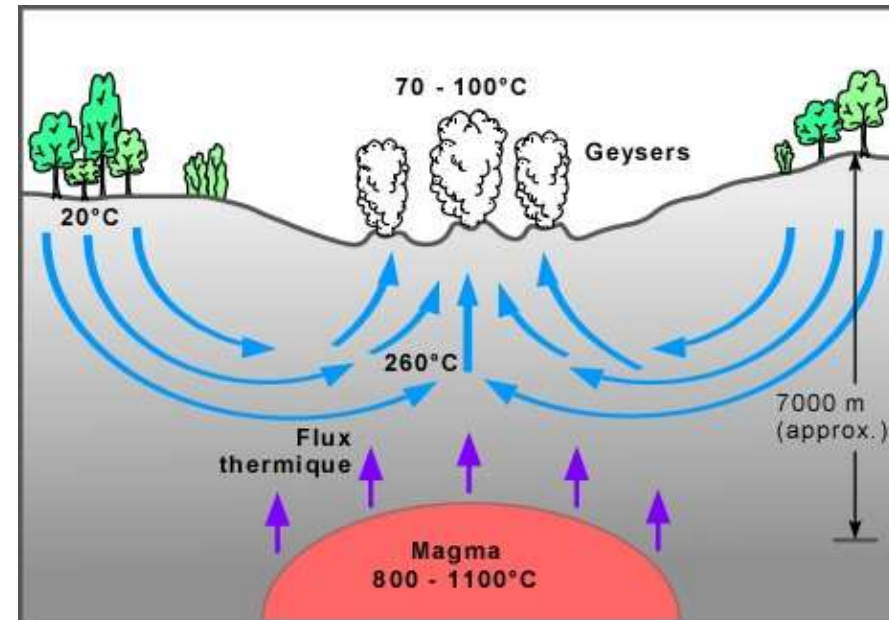
Chaudes-Aygues, station hydrothermale connue depuis l'antiquité, elle possède une trentaine de source d'eau chaude (45 à 82 °C).



Photo: P.-A. Bourque.



Photo: P.-A. Bourque.



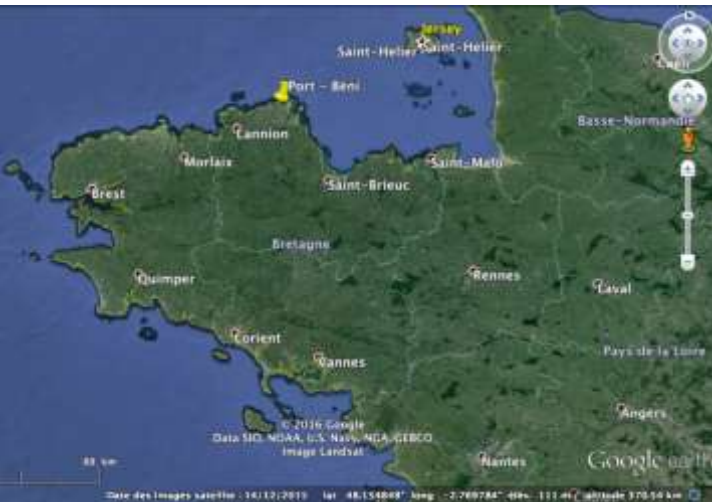
## Parc de Yellowstone

Le fameux geyser « the old faithful » qui fait éruption avec une périodicité d'environ 1 h.

<http://www2.ggl.ulaval.ca/personnel/bourque/s3/ea ux.souterraines.html>



# L'unité des gneiss de Port-Béni (Côtes d'Armor) : les plus vieilles roches de France (- 1,8 Ga)



Localisation



Vue d'ensemble  
de l'affleurement

Différentes lithologies sont présentes, notamment une roche de teinte gris-rose, présentant une foliation soulignée par les amas de biotite, de gros minéraux blanc-roses déformés dans la foliation (des feldspaths potassiques), du quartz, des plagioclases : cette roche est un gneiss.

La taille des  $F_K$  indique qu'ils n'ont pu cristalliser que lors de processus magmatiques : le protolithe de cette roche est interprété comme étant une roche magmatique (une granodiorite porphyroïde) : on parle d'orthogneiss.









# ...À l'échelle de l'affleurement, de l'échantillon



Enclave de (cornéenne) et filons de granite clair dans un galet de granite de Flamanville (Manche).



Enclaves de cornéenne, granite de Ploumanach'.



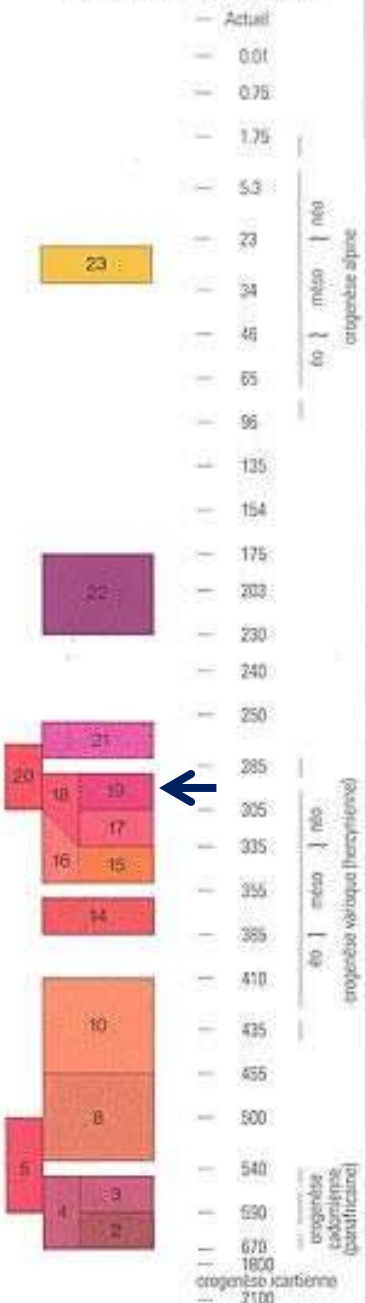
Filon de granite dans des roches métamorphiques.



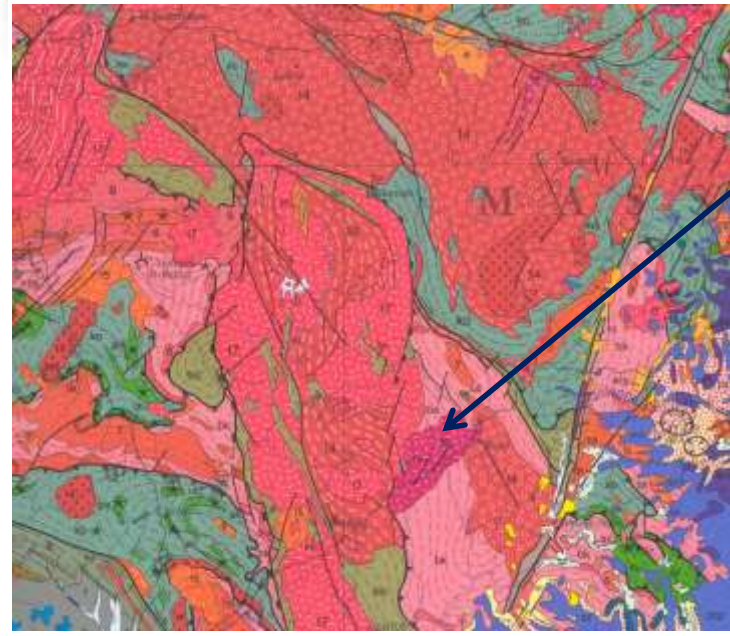
Coulée de lave, dépôts volcano-sédimentaires faillés et filon d'obsidienne, route de Las Vegas à la Vallée de la Mort.



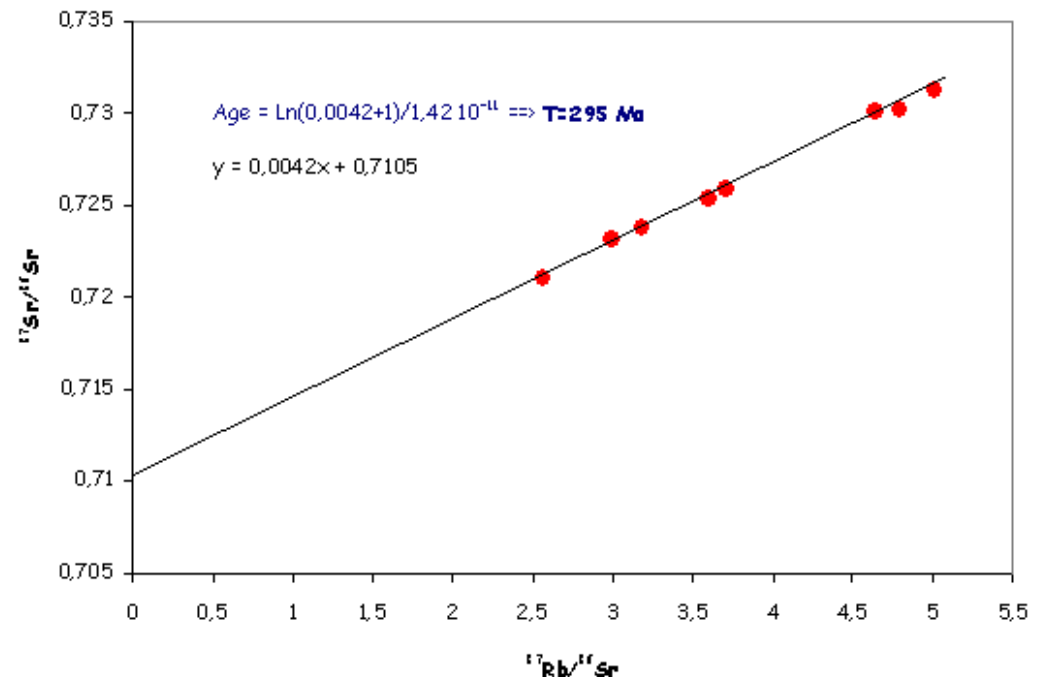
Datation du plutonisme



# Datation absolue : exemple du granite de Meymac



Méthode Rb/Sr :  
Âge 295 Ma

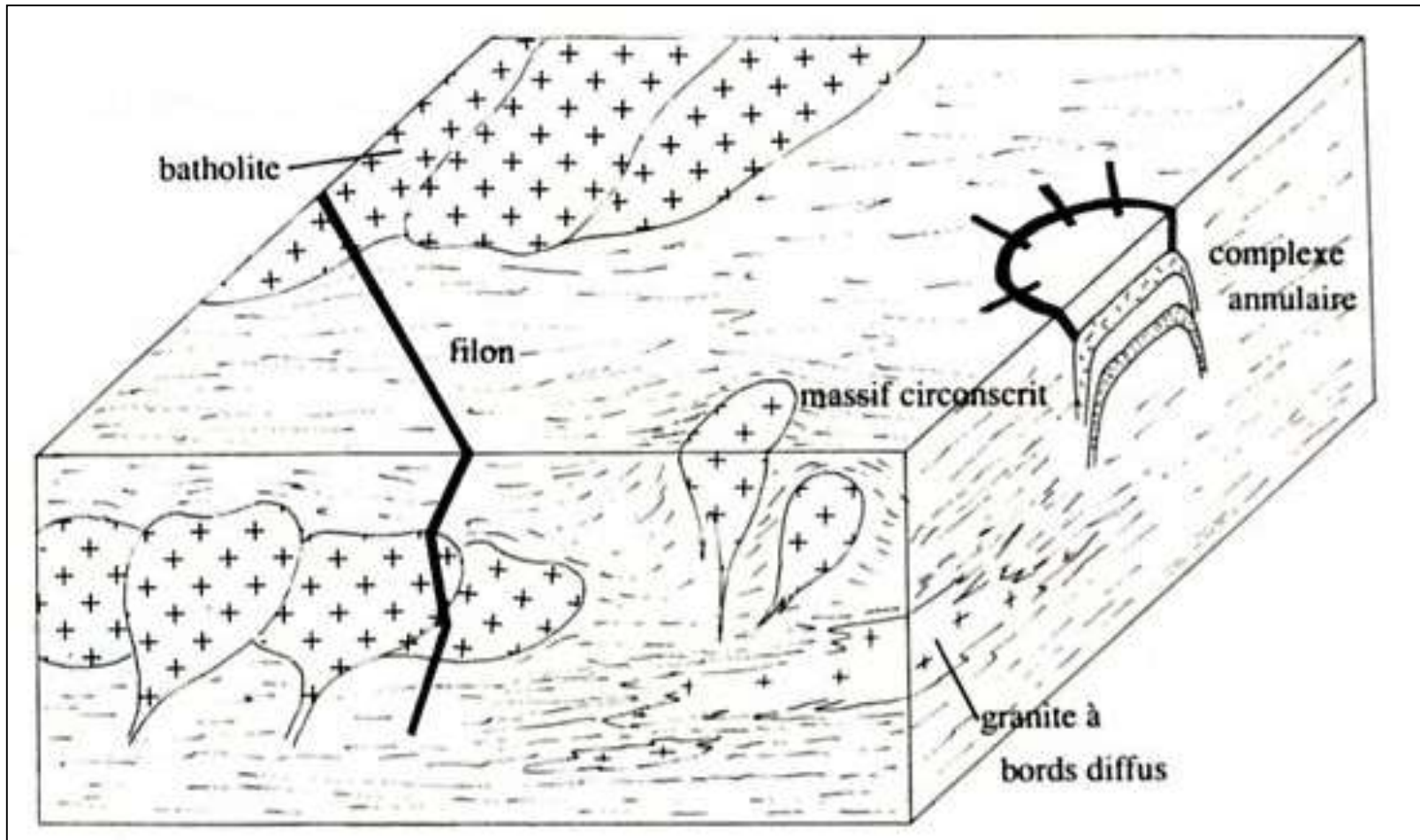




# 1. Diversité structurale

## a. Diversité structurale à l'échelle des édifices :

- Les roches de profondeur



## Document 4 : Différents types d'édifices plutoniques.

(Caron J.M. et Coll. " Comprendre et enseigner la planète Terre ", Ophrys Ed.)

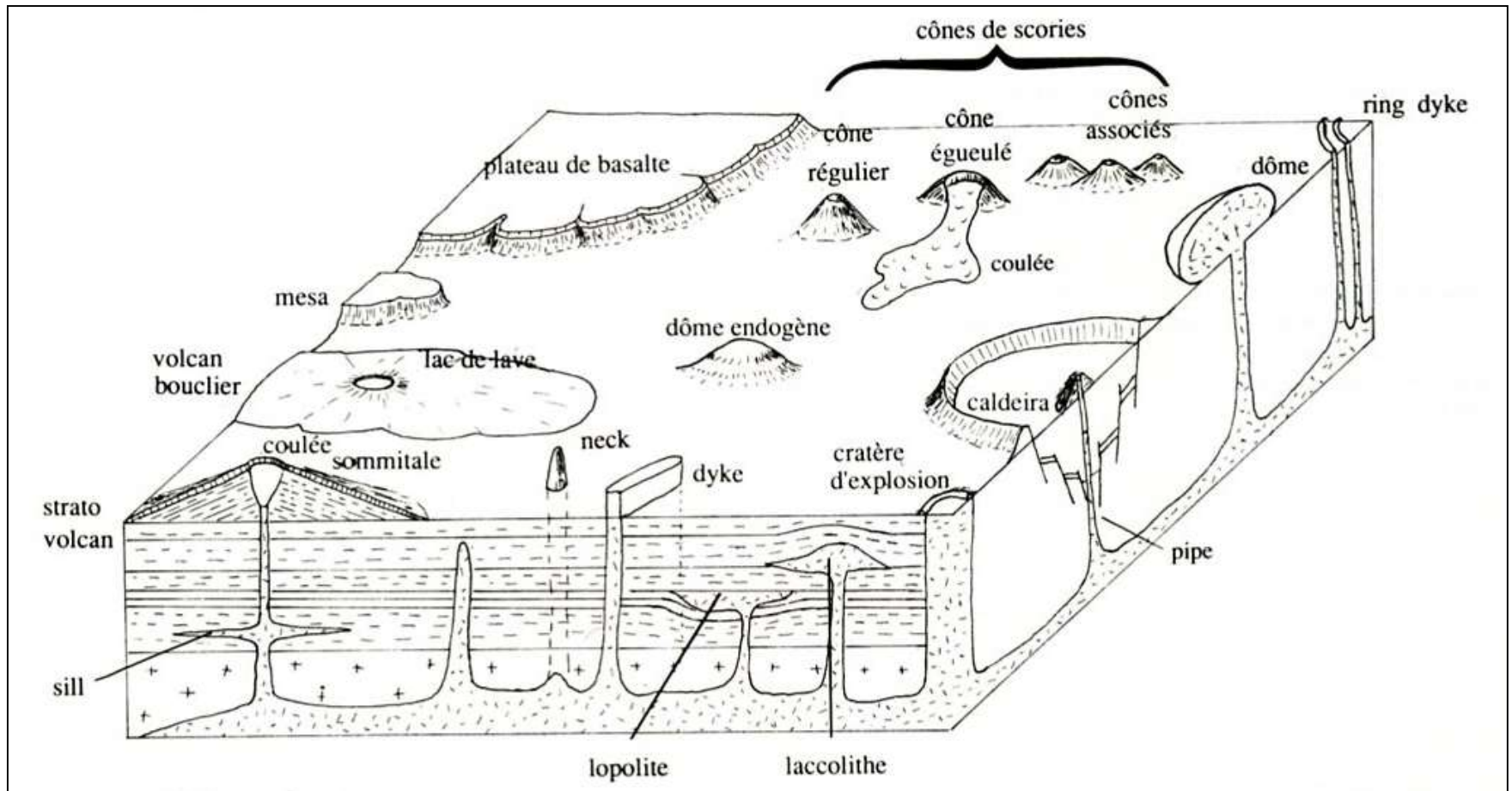


# Batholite de granodiorite (Sierra Nevada, Californie)



## a. Diversité structurale à l'échelle des édifices :

- Les roches de surface ou subsurface



### **Document 5 : Diversité des édifices magmatiques.**

(Caron J.M. et Coll. " Comprendre et enseigner la planète Terre ", Ophrys Ed.)

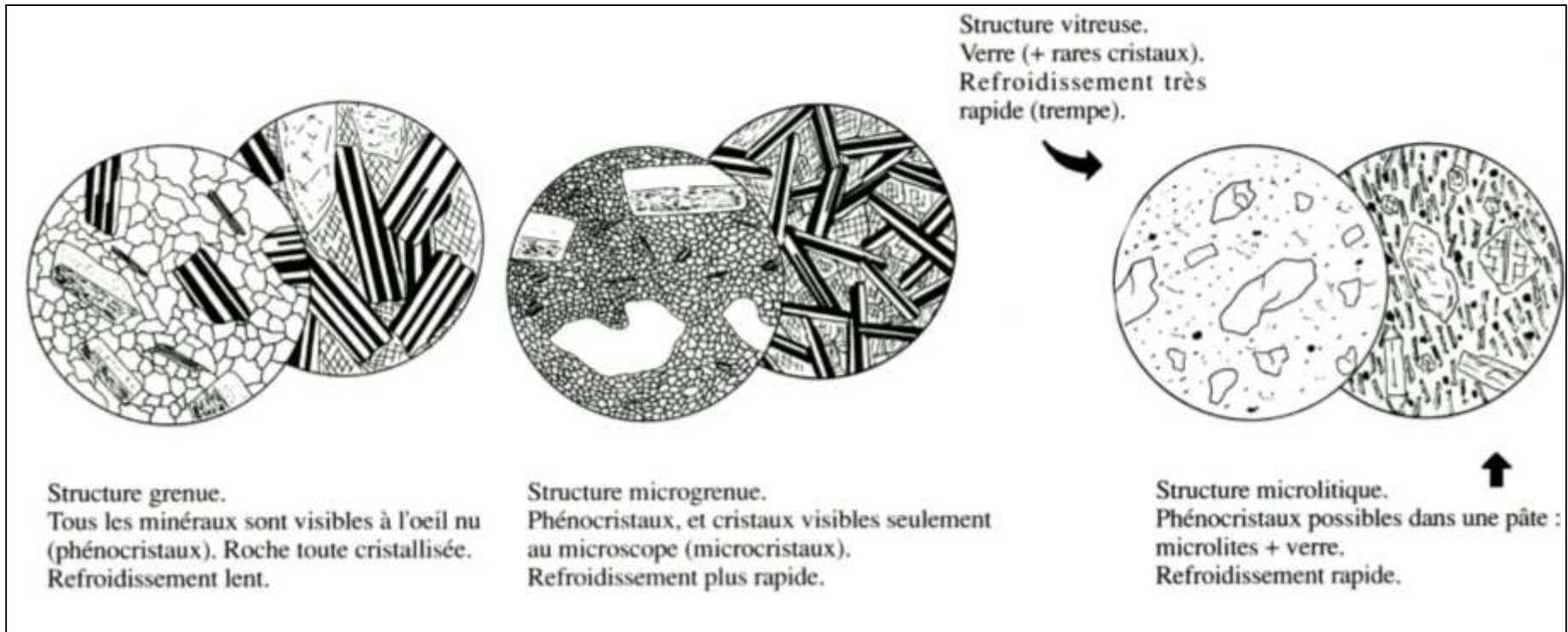




Les trapps du Deccan :  
Des nappes superposées,  
répandues sur de grandes  
surfaces.



## b. Diversité structurale à l'échelle des roches : la texture



### Document 6. Différentes textures des roches magmatiques

La texture de la roche dépend :

-de la vitesse de refroidissement du magma, liée au contraste de température entre magma (de température initiale comprise entre 700 à 1 200 °C selon le cas) et encaissant,

-et du volume du magma.

(Caron J.M. et Coll. " Comprendre et enseigner la planète Terre ", Ophrys Ed.)



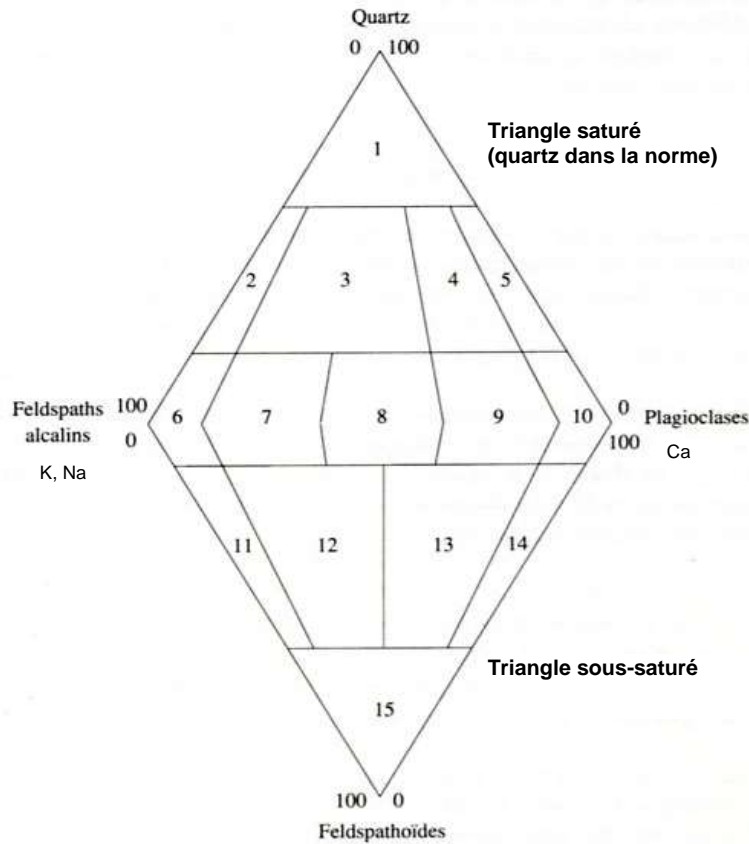
## 2. Diversité chimique et minéralogique

Composition minéralogique modale (%)		Composition minéralogique virtuelle (norme) (%)	
Phénocristaux	7,8	Quartz	2,42
Dont :		Orthose	24,56
Feldspath (Na-K)	6,6	Albite	53,83
Pyroxène	0,2	Anorthite	7,42
Quartz	1	Diopside	3,56
Microlithes	92,2	Hypersthène	0,29
Dont :		Magnétite	6,17
Feldspath (Na-K)	74,2	Ilménite	1,52
Pyroxène	13,0	Apatite	0,24
Opaques	3,5		
Quartz	1,5		

Document 7. Compositions modale et normative d'une roche échantillonnée au Piton des Neiges (la Réunion).

# Document 8.

## Classification des roches à feldspaths et feldspathoïdes : classification de Streckeisen.



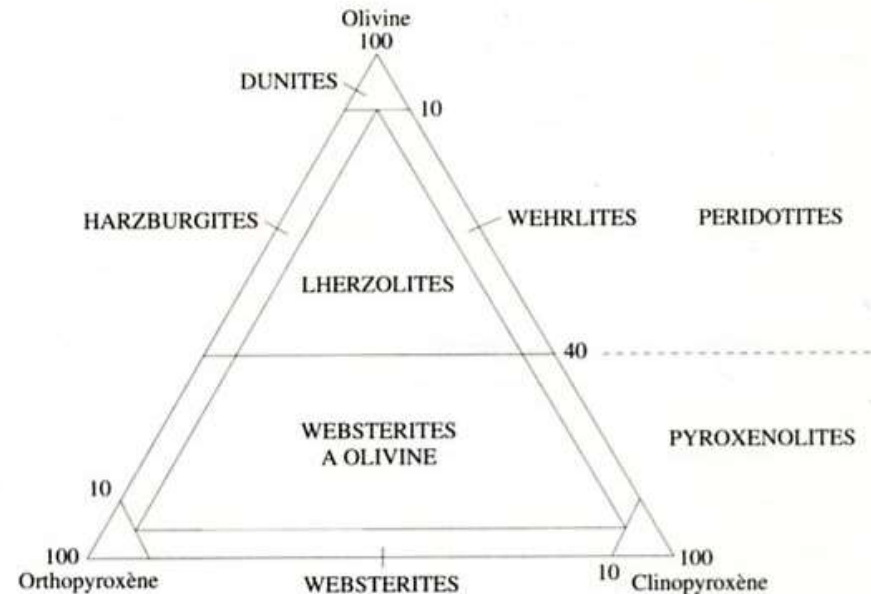
Classification de Streckeisen pour les roches plutoniques, étendue aux roches volcaniques.

- |   |  |
|---|--|
| 1 : roches hyperquartzzeuses                    |  |
| 2 : GRANITES ALCALINS<br>Rhyolites alcalines    | 9 : MONZODIORITES MONZOGABBROS<br>Trachyandésites Trachybasaltes       |
| 3 : GRANITES<br>Rhyolites                       | 10 : DIORITES GABBROS<br>Andésites Basaltes                            |
| 4 : GRANODIORITES<br>Dacites                    | 11 : SYENITES FELDSPATHOÏDIQUES<br>Phonolites feldspathoïdiques        |
| 5 : TONALITES<br>Andésites Basaltes quartziques | 12 : MONZOSYENITES FELDSPATHOÏDIQUES<br>Phonolites                     |
| 6 : SYENITES ALCALINES<br>Trachytes alcalins    | 13 : ESSEXITES<br>Téphrites  |
| 7 : SYENITES<br>Trachytes                       | 14 : THERALITES<br>Basanites   |
| 8 : MONZONITES<br>Latites                       | 15 : FELDSPATHOÏDITES (JOLITES, MISSOURITES)<br>Néphélinites, leucites |

En majuscules : roches plutoniques. En minuscules : roches volcaniques.

## Classification des mafites, roches ultrabasiques.

Pour les roches sans minéraux blancs (moins de 10%) (roches ultrabasiques), on utilise les proportions d'olivine, orthopyroxène ou clinopyroxène.





	<b>granite</b>	<b>basalte</b>
SiO <sub>2</sub>	73,86	50,15
TiO <sub>2</sub>	0,20	1,84
Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	13,75	16,04
Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	0,78	3,86
Fe <sub>2</sub>	1,13	7,27
MnO	0,05	0,20
MgO	0,26	6,86
CaO	0,72	9,65
Na <sub>2</sub> O	3,51	2,97
K <sub>2</sub> O	5,13	1,16

**Document 9. Composition chimique moyenne d'un granite et d'un basalte.**

La composition chimique de ces roches est exprimée en pourcentages massiques.

# Document 10. Critères de classification des roches magmatiques

- L'acidité :

roches acides :	$\text{SiO}_2 > 65 \%$
roches intermédiaires :	$52 \% < \text{SiO}_2 < 65 \%$
roches basiques :	$45 \% < \text{SiO}_2 < 52 \%$
roches ultrabasiques :	$\text{SiO}_2 < 45 \%$

- La saturation : elle prend en compte l'expression minéralogique de la richesse en  $\text{SiO}_2$ .

Une roche à quartz est sursaturée en  $\text{SiO}_2$ .

Une roche à feldspathoïdes est sous-saturée en  $\text{SiO}_2$ .

- L'alcalinité : Les roches sont alcalines lorsqu'elles contiennent des feldspaths potassiques et sodiques.

Elles sont calco-alcalines lorsqu'elles contiennent ces feldspaths associés à des plagioclases.

Elles sont calco-sodiques lorsqu'elles ne contiennent que des plagioclases.

- La coloration en fonction du pourcentage de ferromagnésiens :

roches hololeucocrates (blanches)      0 à 12,5 %

roches leucocrates                              12,5 à 37,5 %

roches mésocrates                             37,5 à 62,5 %

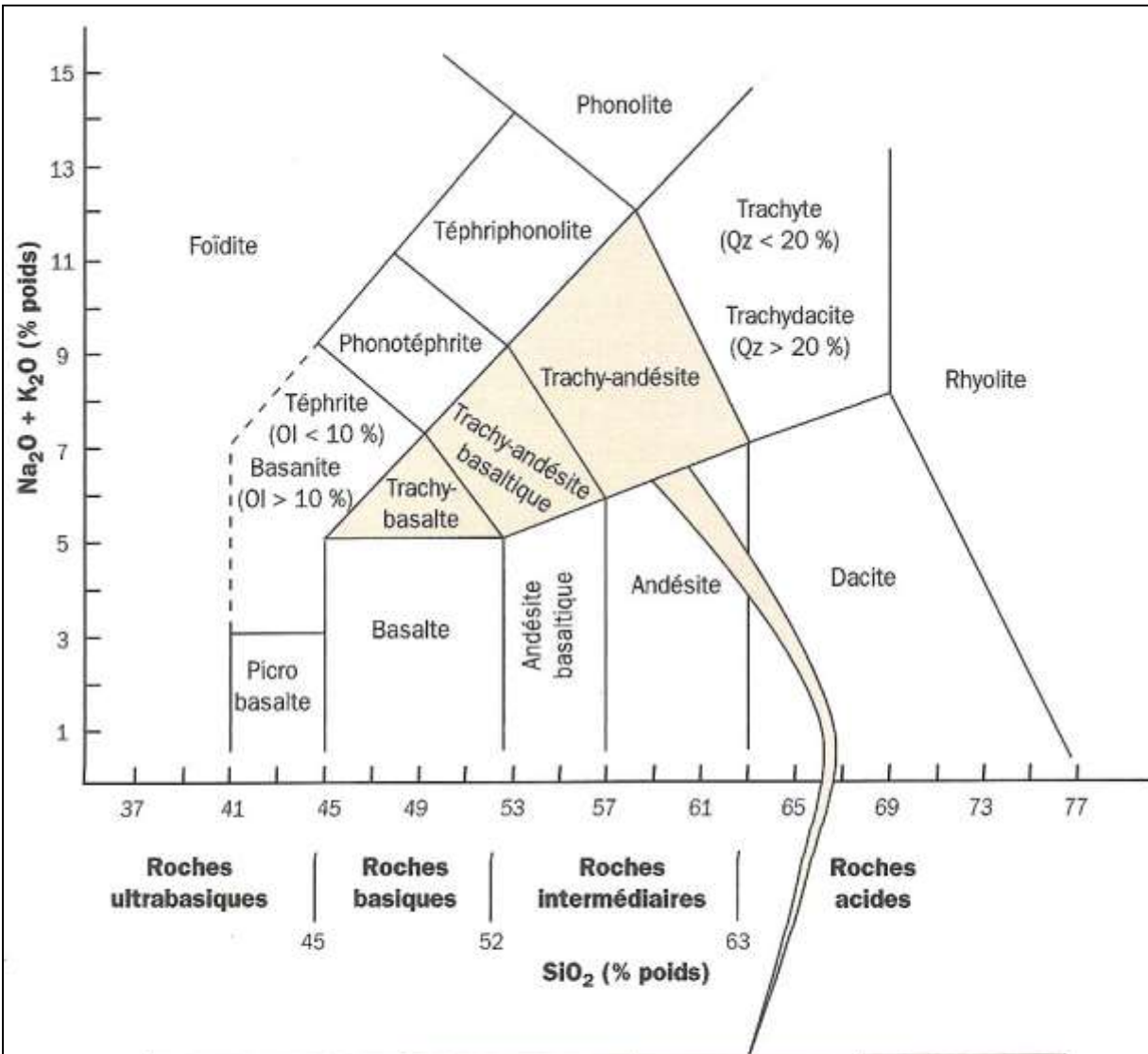
roches mélanocrates                         62,5 à 87,5 %

roches holomélanocrates (noires)        87,5 à 100 %



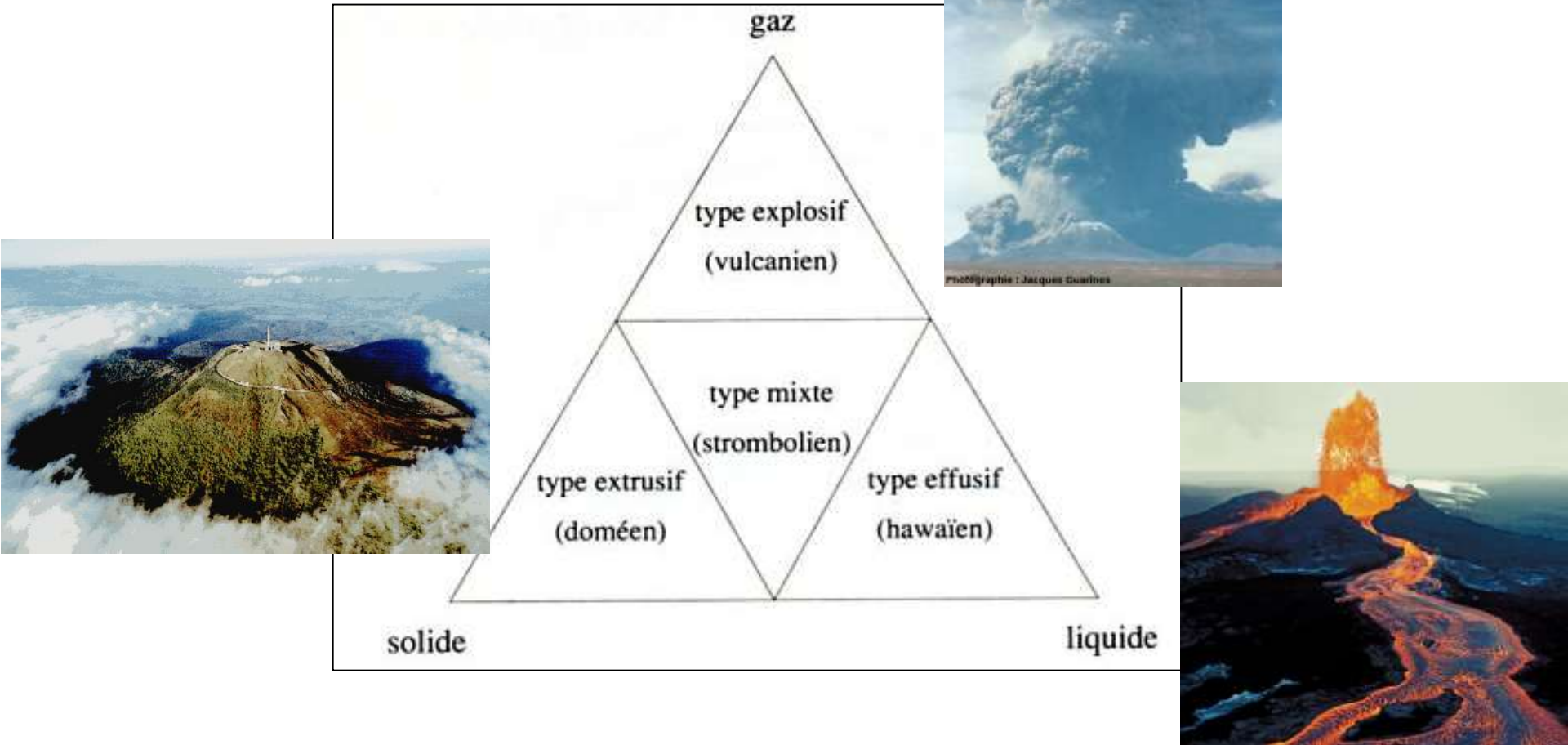
# Document 11. Classification chimique des roches volcaniques dans un diagramme TAS (Total Alkali Silicate).

(Robert C. et Bousquet R.  
« Géosciences : la dynamique du système Terre » Belin, 2013).



Subdivisions du champ coloré	Trachybasalte	Trachy-andésite basaltique	Trachy-andésite
$\text{Na}_2\text{O} - 2,0 \geq \text{K}_2\text{O}$	Hawaïite	Mugéarite	Benmoréite
$\text{Na}_2\text{O} - 2,0 < \text{K}_2\text{O}$	Trachybasalte potassique	Shoshonite	Latite

### 3. Diversité de dynamisme éruptif



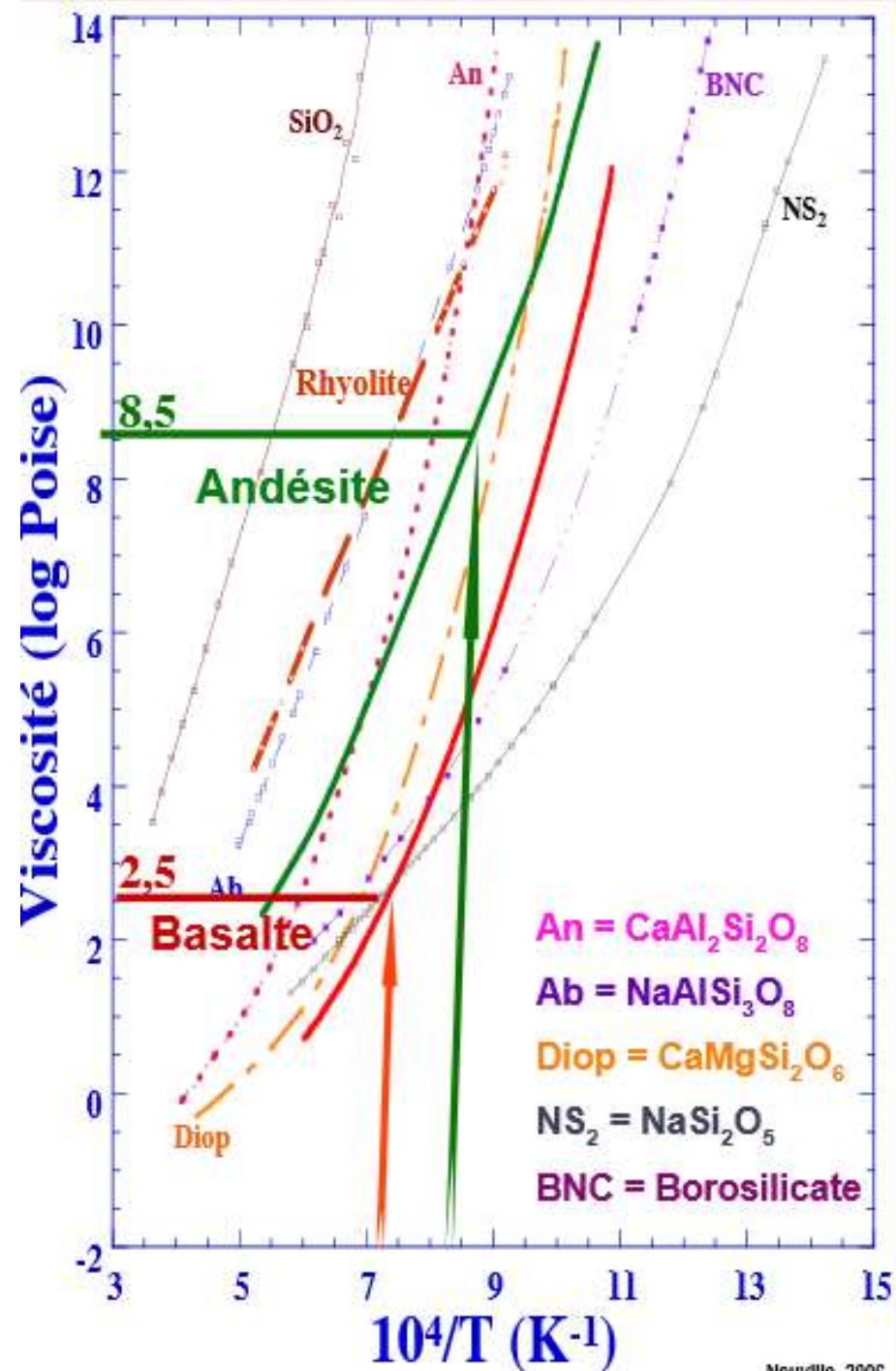
## Document 12 : Quelques types d'activités magmatiques.

(Caron J.M. et Coll. " Comprendre et enseigner la planète Terre ", Ophrys Ed.)



# Température et viscosité des laves.

- T° lave basaltique : 1100 °C, viscosité faible
- T° lave andésitique : 900 °C, viscosité élevée.



# III. Des roches magmatiques liées génétiquement

## *1. Unité de temps et unité de lieu : arguments pour une origine commune*



Exemple de la chaîne des Puys





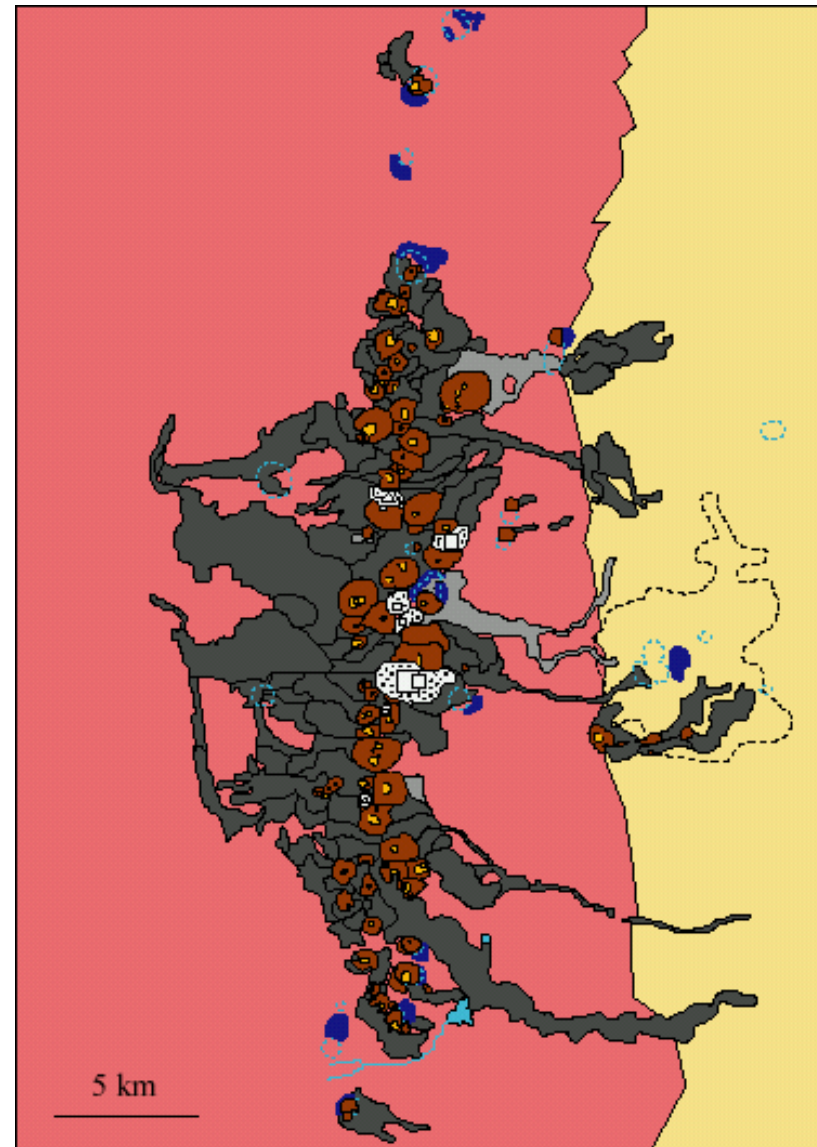
## La chaîne des Puys vue par le satellite SPOT,

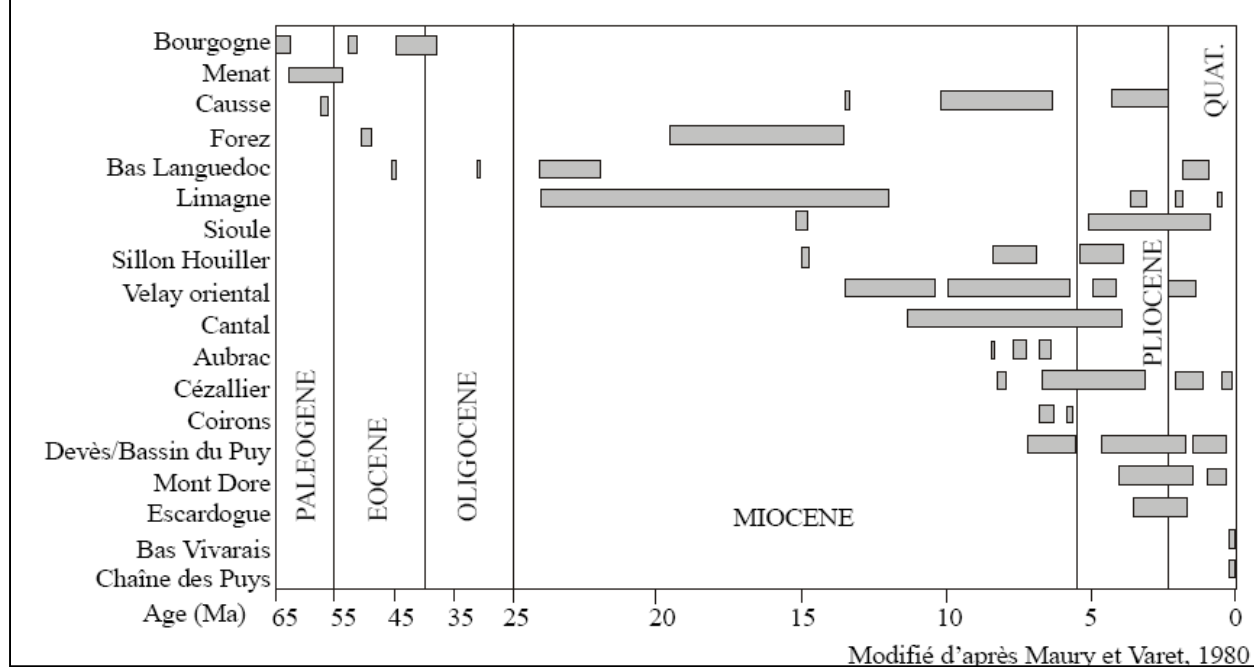
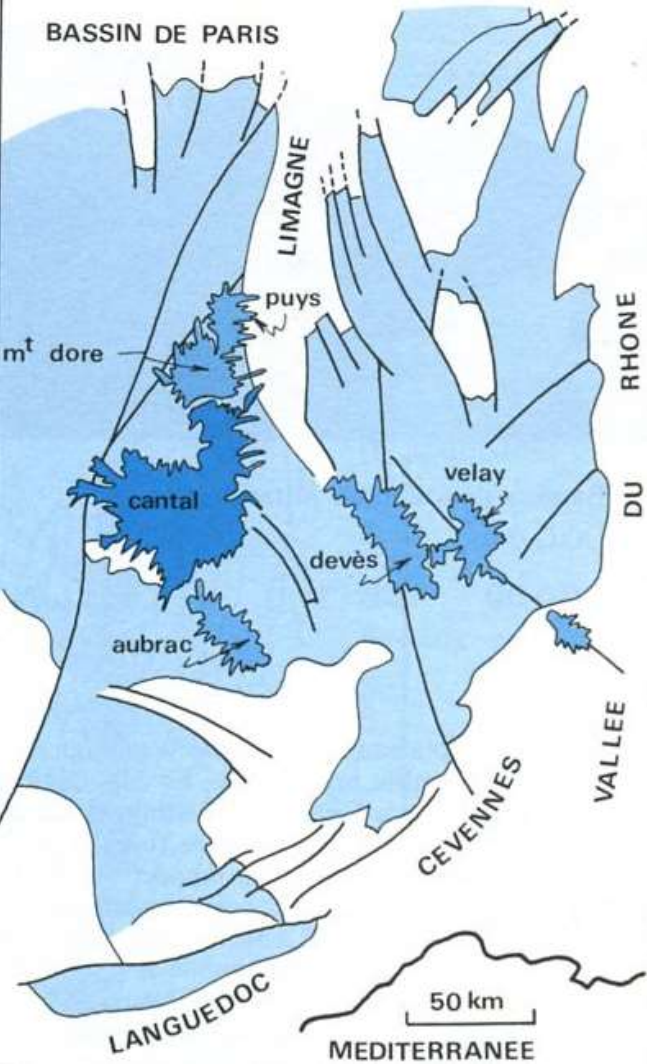
le 10 novembre 1986

D'après André SIMONIN, Bulletin de l'APBG 2 bis, page 121, 1987.

## Carte géologique simplifiée de la chaîne des Puys

-  Cône de scories et sa coulée de lave basaltique
-  Cône de scories et sa coulée de lave trachyandésitique
-  Dôme de trachyte et ses produits d'explosion trachytiques
-  Protrusion de trachyte et ses produits d'explosion trachytiques
-  Maar et son croissant de produits d'explosion
-  Terrains sédimentaires (Fossé de la Limagne)
-  Terrains métamorphiques et granitiques (Plateau des Dômes)
-  Faille de la Limagne
-  Cours d'eau
-  Lac de barrage
-  CLERMONT-FERRAND





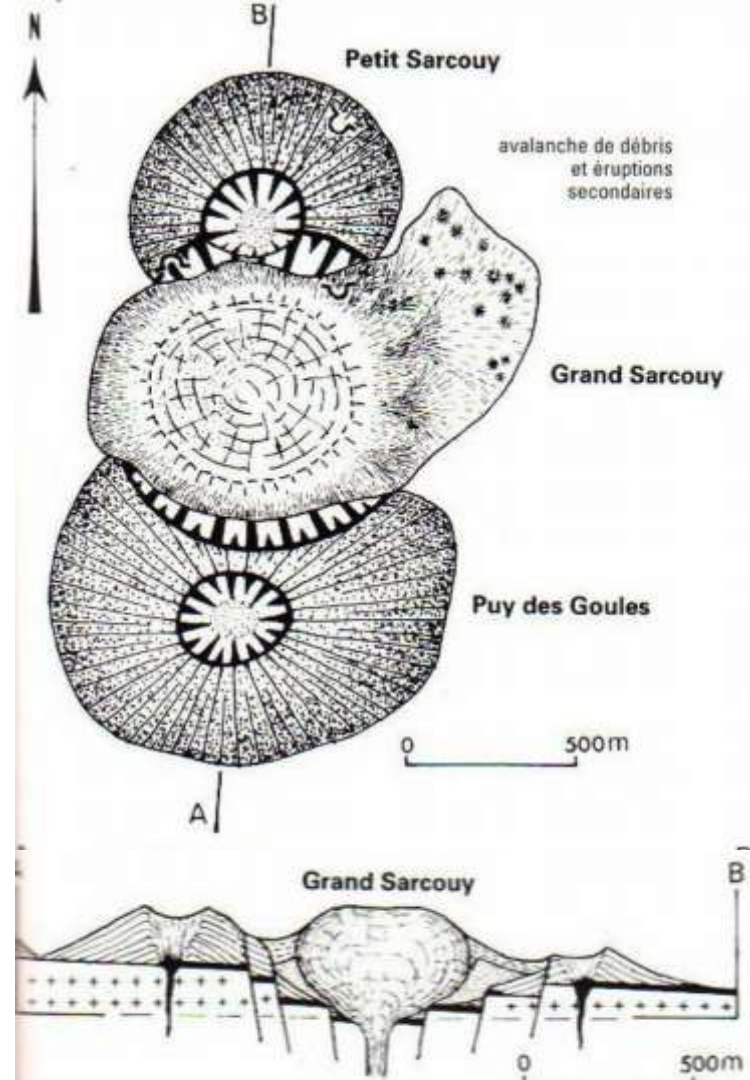
## **Document 14. Age des principaux ensembles volcaniques du Massif Central.**

(Nehlig P. et coll., 2003 in : <http://www2.brgm.fr/volcan/papgeologue.pdf>).

## **Document 13. Localisation des principaux édifices volcaniques récents du Massif Central français.**

(Dercourt J., Paquet J., " Géologie : Objets et méthodes " Dunod Ed.).





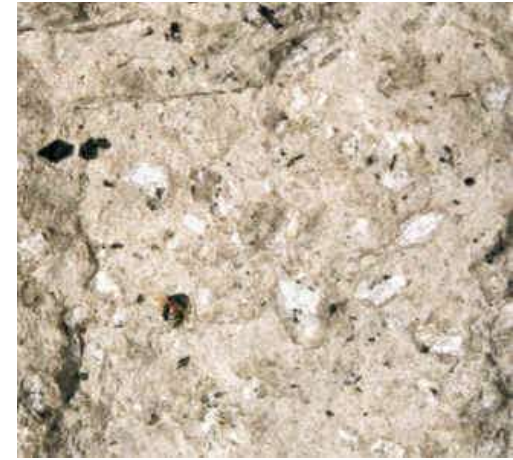
Modes de gisement : encore un argument pour une origine commune



## 2. Continuum minéralogique et chimique : arguments pour une histoire conjointe



Basalte alcalin  
de Saint-Saturnin



Trachyte



	SiO <sub>2</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	FeO	MgO	CaO	Na <sub>2</sub> O	K <sub>2</sub> O	TiO <sub>2</sub>	MnO	P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>
Basalte	45.40	16.10	12.00	6.90	10.50	2.70	2.00	3.60	0.19	0.64
Trachyte	65.05	19.65	3.25	0.75	1.25	5.05	3.90	0.50	0.15	0.10



- **Composition chimique des « laves » représentatives de la chaîne de Puys :**

	CP1	CP2	CP3	CP4	CP5	CP6	CP7
ID	36,31	40,61	51,74	56,78	67,01	75,45	90,86
SiO <sub>2</sub>	47,25	48,50	52,20	53,21	57,10	60,20	69,35
TiO <sub>2</sub>	2,25	2,16	1,81	1,49	1,12	0,83	0,39
Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	15,85	16,56	16,9	17,6	17,89	17,90	15,55
Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub> <sup>T</sup>	12,08	11,86	9,84	11,75	6,83	4,69	2,38
MnO	0,17	0,18	0,20	0,20	0,19	0,22	0,18
MgO	6,62	5,28	3,89	2,48	1,94	1,07	0,36
CaO	9,86	9,21	7,55	5,89	4,53	3,10	1,25
Na <sub>2</sub> O	3,70	3,92	4,45	5,00	5,42	5,58	5,60
K <sub>2</sub> O	1,68	1,80	2,47	2,71	3,40	3,82	4,88
P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	0,61	0,72	0,73	0,31	0,55	0,31	0,09

Cp1 : coulée de la cheire d'Aydat (basalte alcalin)  
 Cp2 : coulée de la vallée de la Tiretaine (hawaïite = « labradorite »)  
 Cp3 : coulée du Puy de Louchadière (mugéarite)  
 Cp4 : coulée du Pariou (mugéarite)  
 Cp5 : coulée du puy de la Nugère (benmoréite = « pierre de Volvic »)  
 Cp6 : dôme du Clerzou (benmoréite = « dômite à amphibole »)  
 Cp7 : dôme du puy de Dôme (trachyte = « dômite à biotite »)  
 Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub><sup>T</sup> = fer total sous forme de Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>.  
 (ID : Indice de différenciation).

## **Document 15. Compositions chimiques de laves représentatives de la série alcaline de la Chaîne des Puys.**

(Bonin B., "Pétrologie endogène", Dunod Ed.).

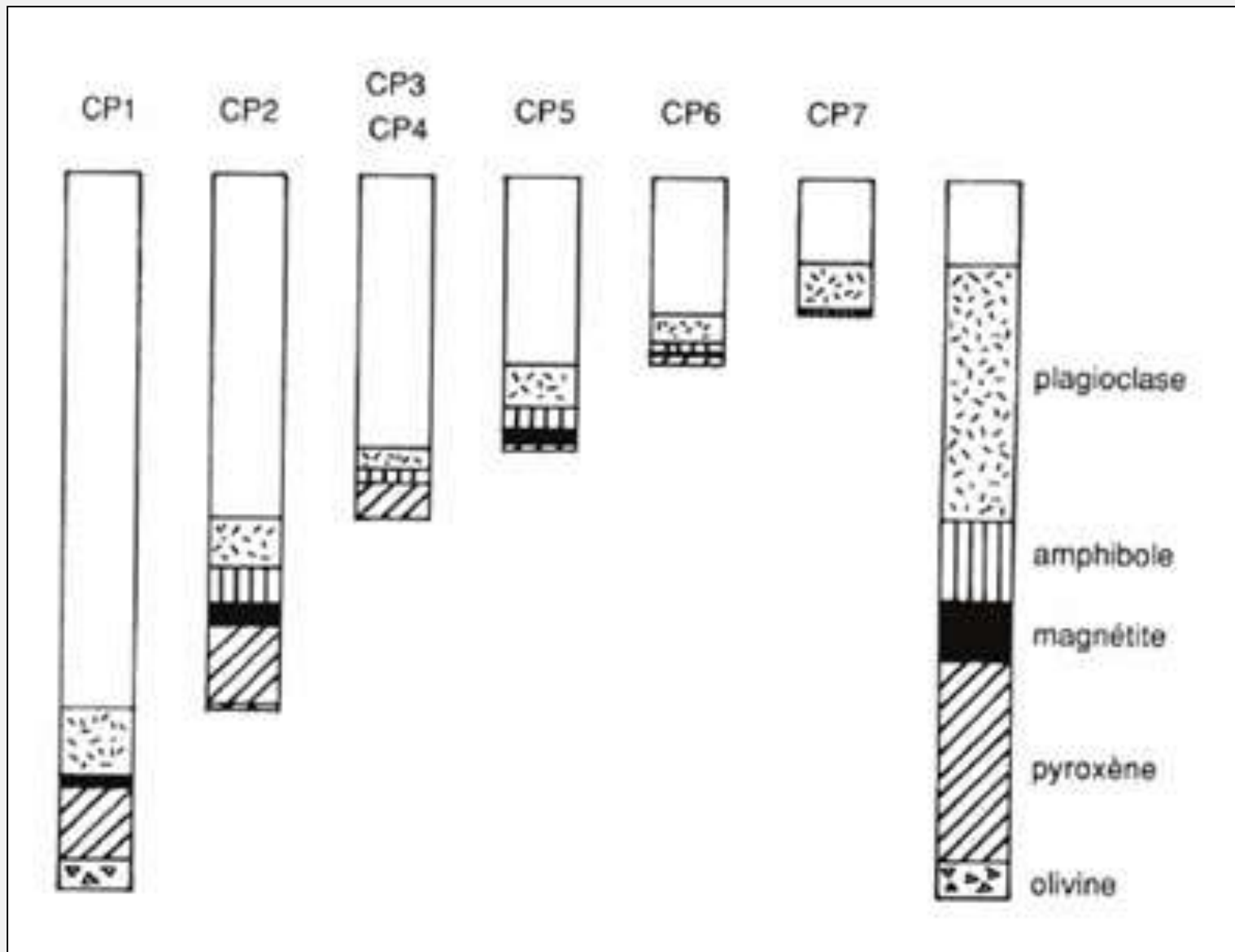
**→ continuum chimique**

- **Composition minéralogiques des « laves »  
représentatives de la chaîne de Puys :**

- Basaltes alcalins : Ol, cpx, pgcl calciques
- Hawaïtes : (Ol), cpx, pgcl
- Mugéarites : pgcl (- calciques et + sodiques), amphiboles
- Trachytes : pgcl sodiques, amphiboles,  $F_K$  (sanidine), biotite

**→ continuum minéralogique**





**Document 7. Composition minéralogique des roches de la chaîne des Puys (CP1 à CP7 : voir document 15).**

## Evolution des caractéristiques physiques des laves :

- Lave basaltique : faible viscosité,  $T = 1\ 200\ ^\circ\text{C}$
- Lave trachytique : viscosité élevée,  $T = 900\ ^\circ\text{C}$

- **Unité de lieu**
- **Unité d'âge**
- **Continuum chimique, minéralogique = unité magmatique**

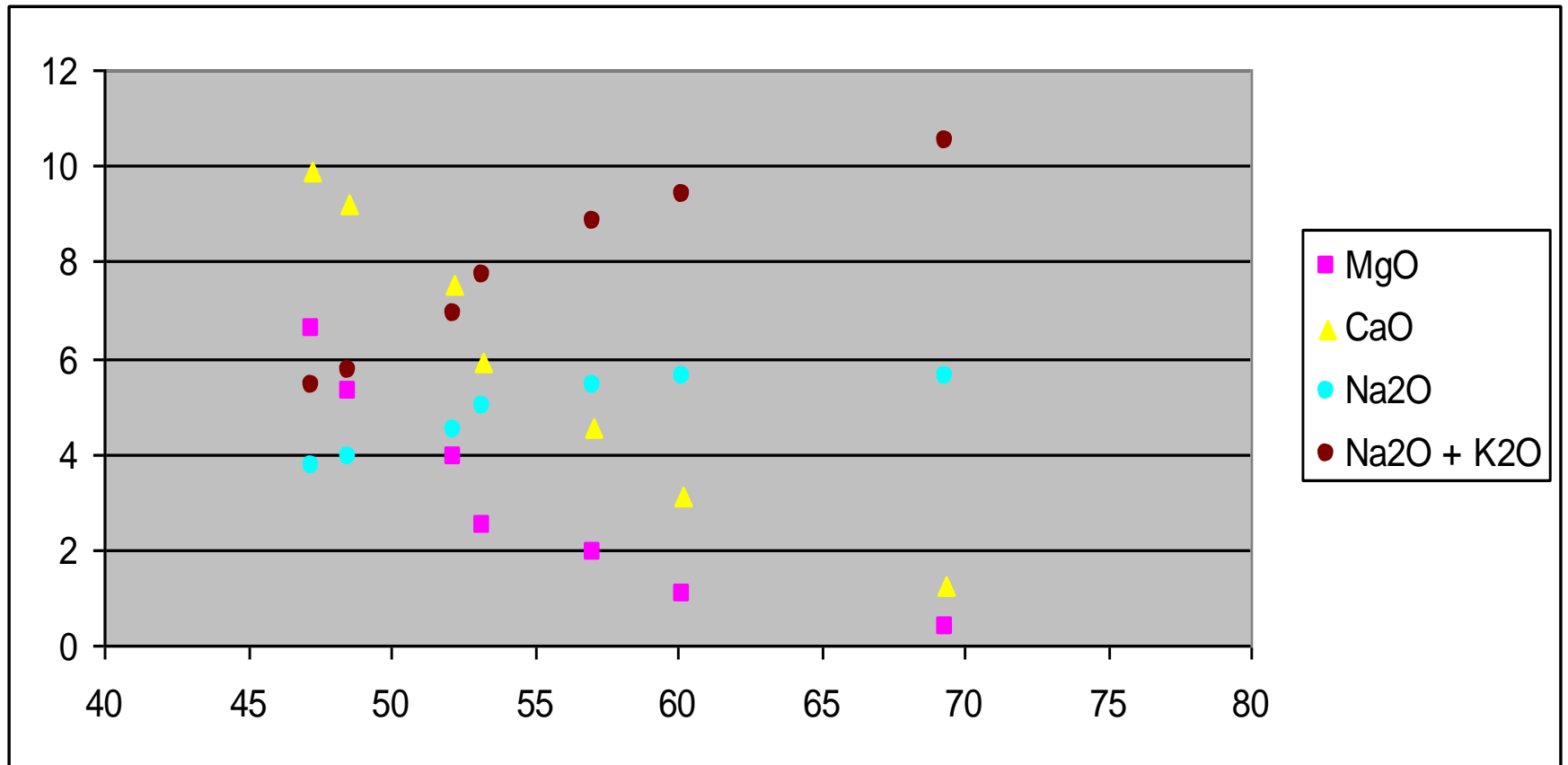
**Les laves de la chaîne des Puys correspondent à une série magmatique différenciée**

	CP1	CP2	CP3	CP4	CP5	CP6	CP7
ID	36,31	40,61	51,74	56,78	67,01	75,45	90,86
SiO <sub>2</sub>	47,25	48,50	52,20	53,21	57,10	60,20	69,35
TiO <sub>2</sub>	2,25	2,16	1,81	1,49	1,12	0,83	0,39
Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	15,85	16,56	16,9	17,6	17,89	17,90	15,55
Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub> <sup>T</sup>	12,08	11,86	9,84	11,75	6,83	4,69	2,38
MnO	0,17	0,18	0,20	0,20	0,19	0,22	0,18
MgO	6,62	5,28	3,89	2,48	1,94	1,07	0,36
CaO	9,86	9,21	7,55	5,89	4,53	3,10	1,25
Na <sub>2</sub> O	3,70	3,92	4,45	5,00	5,42	5,58	5,60
K <sub>2</sub> O	1,68	1,80	2,47	2,71	3,40	3,82	4,88
P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	0,61	0,72	0,73	0,31	0,55	0,31	0,09

Cp1 : coulée de la cheire d'Aydat (basalte alcalin)  
 Cp2 : coulée de la vallée de la Tiretaine (hawaïte = « labradorite »)  
 Cp3 : coulée du Puy de Louchadière (mugéarite)  
 Cp4 : coulée du Pariou (mugéarite)  
 Cp5 : coulée du puy de la Nugère (benmoréite = « pierre de Volvic »)  
 Cp6 : dôme du Clierzou (benmoréite = « dômite à amphibole »)  
 Cp7 : dôme du puy de Dôme (trachyte = « dômite à biotite »)  
 Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub><sup>T</sup> = fer total sous forme de Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>.  
 (ID : Indice de différenciation).

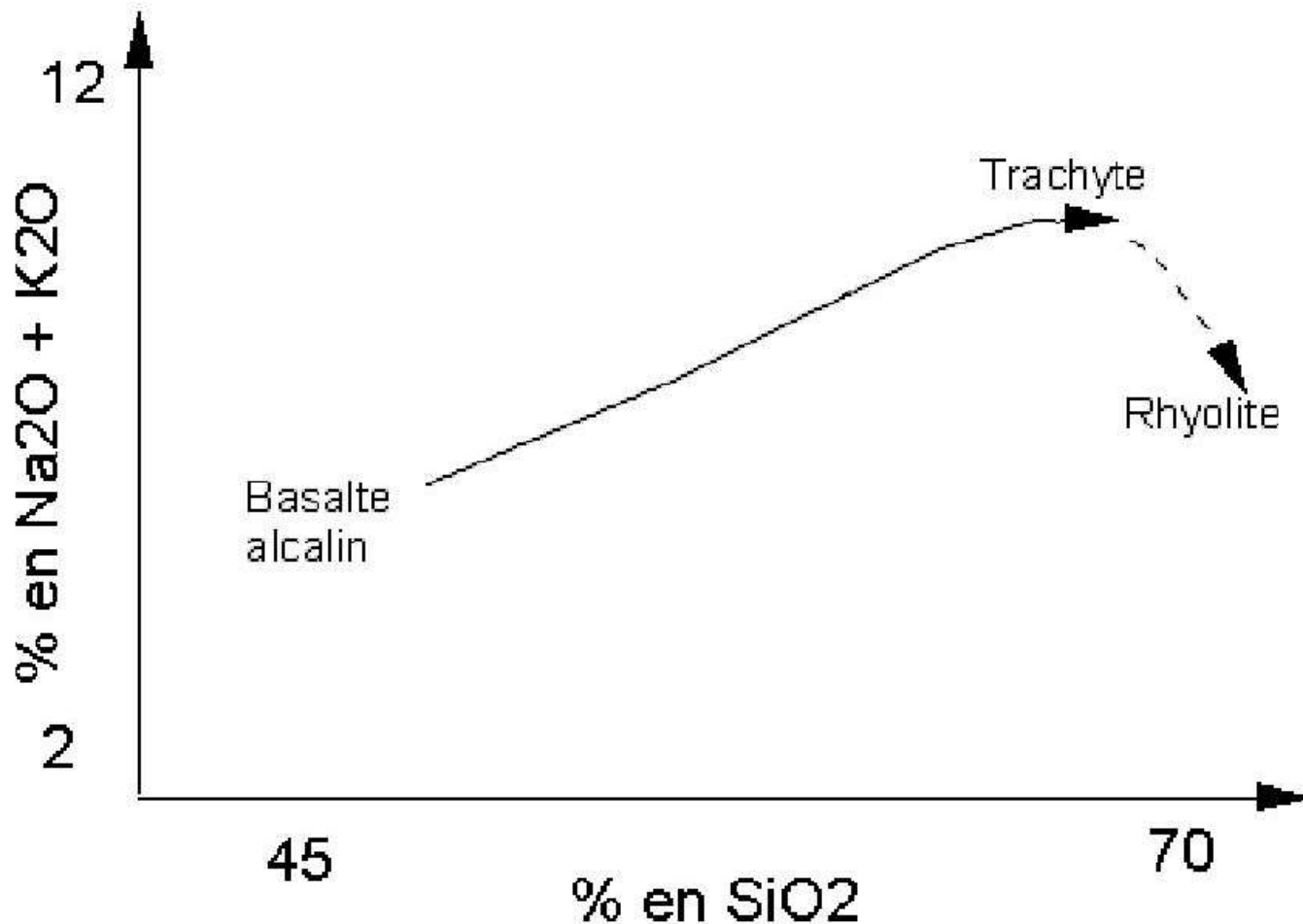
**Termes les plus différenciés**





**Evolution de MgO, CaO, Na<sub>2</sub>O et Na<sub>2</sub>O + K<sub>2</sub>O**  
**en fonction de SiO<sub>2</sub> pour la série étudiée**

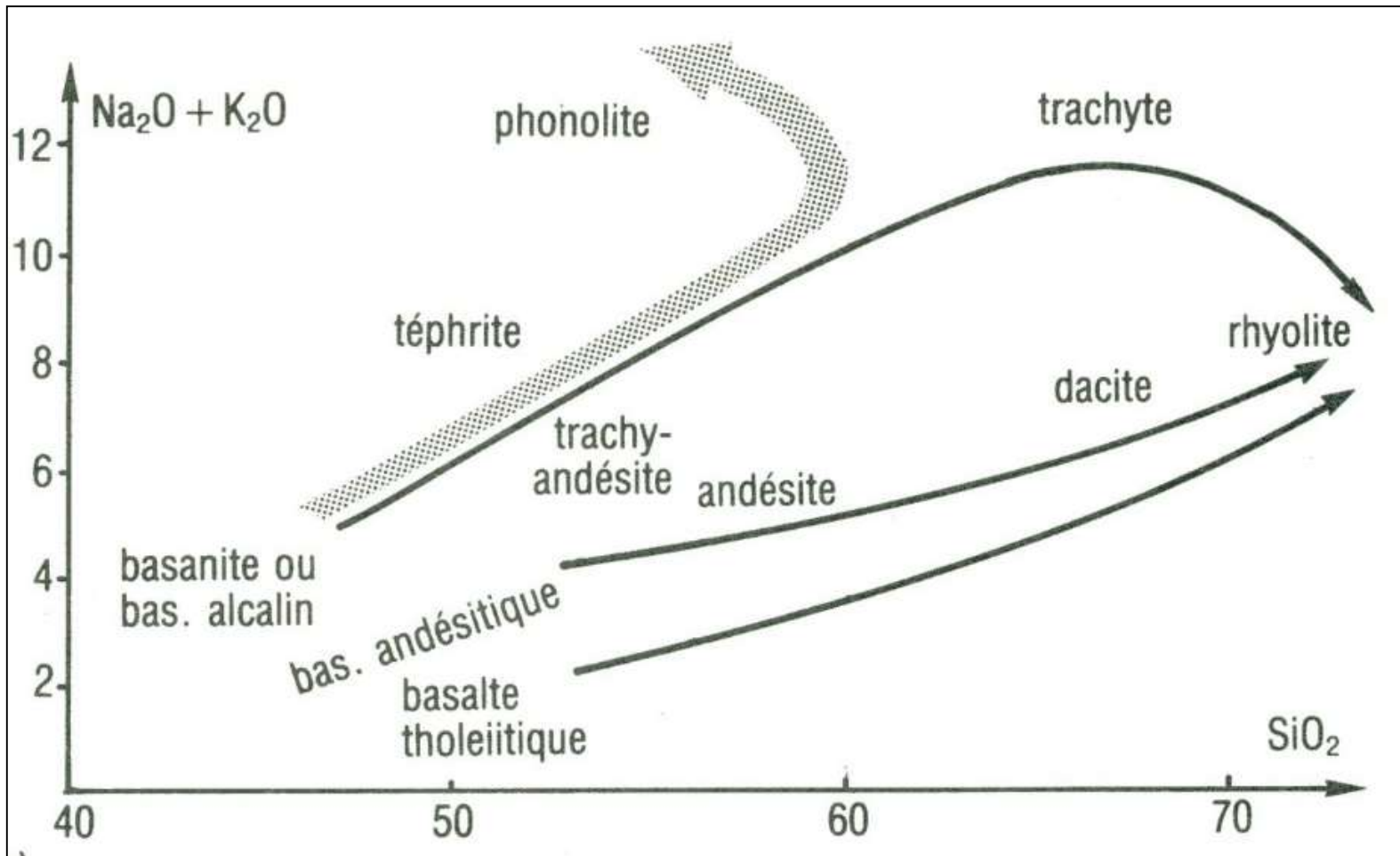
**Enrichissement en alcalins → série alcaline**



**Diagramme d'évolution de  $\text{Na}_2\text{O} + \text{K}_2\text{O}$  en fonction de  $\text{SiO}_2$  pour la série étudiée**



## ***Place de la série alcaline dans le diagramme de Harker***



**Document 16 : Situation des laves dans le diagramme  $(\text{Na}_2\text{O} + \text{K}_2\text{O}) / \text{SiO}_2$ .**  
(Bardintzeff J.M., dans " Enseigner la géologie ", Nathan Ed.)

# Différenciation des laves représentatives d'une série :

- **Indice de différenciation ID :**

$$\text{ID} = \text{somme normative Q} + \text{Ab} + \text{orthose} \\ (\text{ou : néphéline} + \text{Ab} + \text{orthose})$$

- **Indice d'alcalinité AI :**

$$\text{AI} = (\text{Na}_2\text{O} + \text{K}_2\text{O}) / (\text{SiO}_2 - 43) \times 0,17$$

→ Construction du diagramme  $\text{AI} = f(\% \text{Al}_2\text{O}_3)$

- **Diagramme de Harker :**

$$\% (\text{Na}_2\text{O} + \text{K}_2\text{O}) = f(\% \text{SiO}_2)$$