

Complément à l'article « Victor Grignard (1871-1935) : un chimiste français, prix Nobel de chimie », par Marika Blondel-Mégrelis (L'Act. Chim., 2012, 369, p. 12)

Toutes les illustrations sont extraites du livre de Roger Grignard : *Centenaire de la Naissance de Victor Grignard 1871-1971* (1972, Audin, Lyon). Les références des planches sont données entre parenthèses.

Figure 1 - Lettre de Paul Sabatier à Victor Grignard (Pl xxxv).

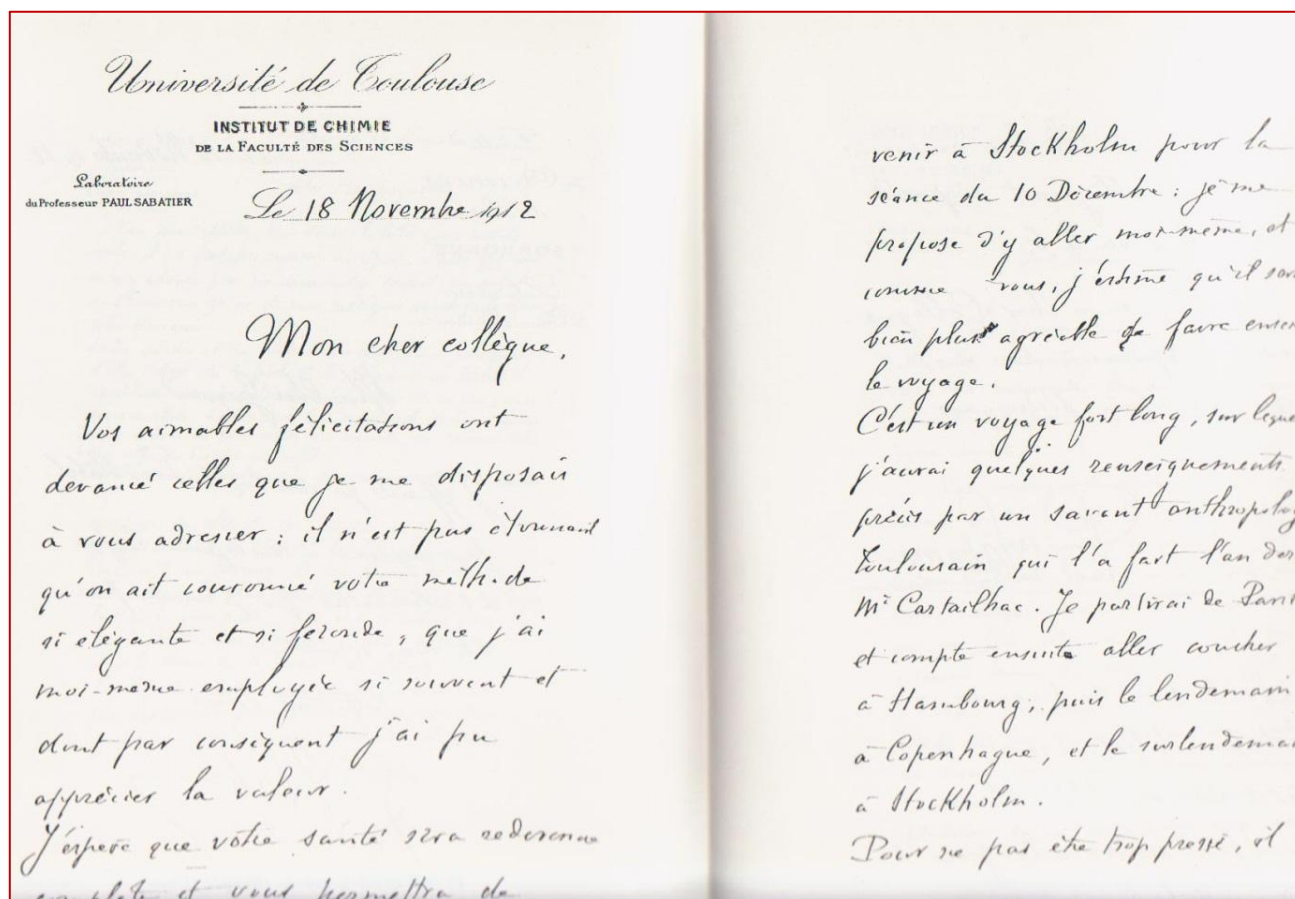


Figure 3 - Coupures de presse (Pl xxxviii).

Clément Vatel (1876-1954) était un journaliste et écrivain français.

Le texte publié par Barbier dans le Salut Public est annoté de la main de Grignard ; il lui a été transmis par un ami.

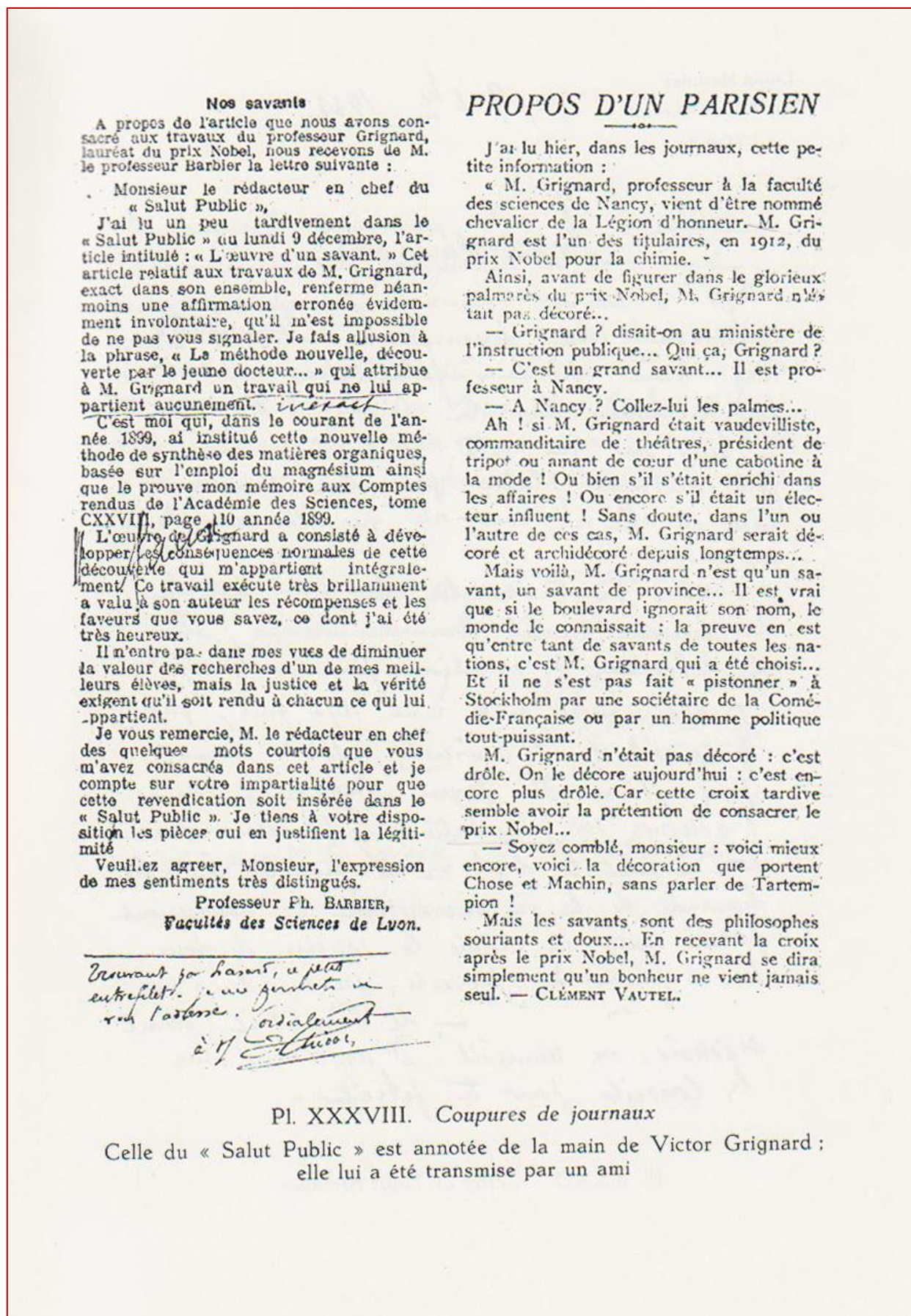
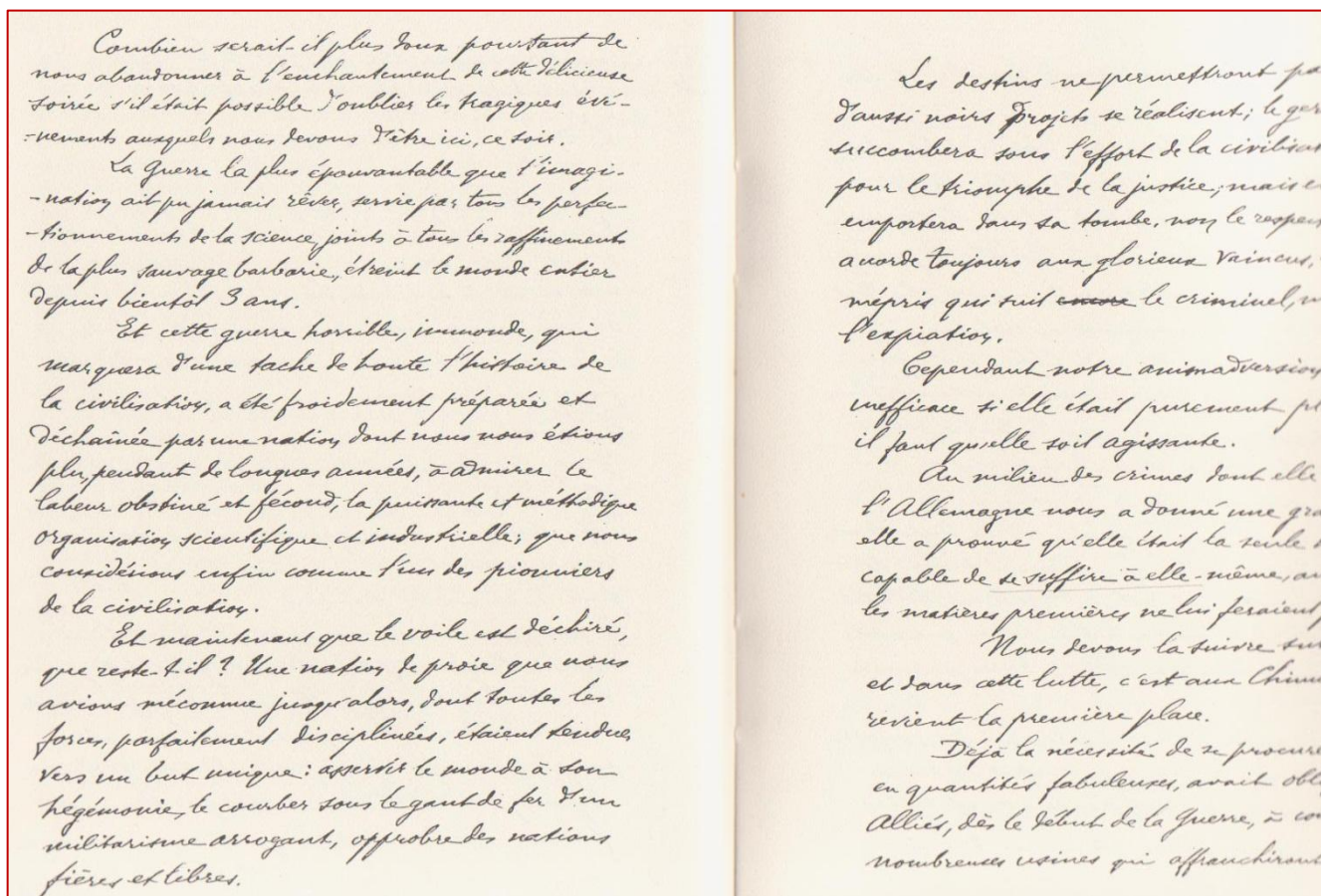


Figure 5 - Discours prononcé par Victor Grignard lors du dîner en l'honneur des chimistes, Chemists Club, New York, 1917 (Lettre, p. 83-88).



Lettre de Victor Grignard au Professeur Noyes, Lyon, 2 juin 1923.

Cette annexe est citée en page 14 de l'article.

pas . Il est absolument faux que le Gouvernement français ait songé, au début de la Guerre, à employer des gas asphyxiants. Je puis vous en donner une preuve personnelle . Après avoir été mobilisé, dès les premiers jours, je fus momentanément démobilisé avec les plus anciennes classes de réservistes à la fin d'Août 1914, et je repris mon service à la Faculté des Sciences de NANCY, en Novembre. Vers la fin de ce mois, ou au commencement de Décembre, des officiers vinrent à l'Institut Chimique nous informer que les Allemands lançaient dans les tranchées du front Lorrain des grenades spéciales qui les rendaient absolument intenable; mais ils n'avaient pu recueillir aucun échantillon . Je transmis le renseignement à PARIS et je demandai s'il n'y avait pas lieu d'étudier les moyens de riposter de la même manière . Voici la réponse que je reçus : " Gardons-nous bien d'entrer dans cette voie (de la guerre chimique) . " Comme les Allemands sont beaucoup mieux outillés chimiquement " que nous, nous déclencherions une guerre chimique dans laquelle " nous aurions fatalement le dessous " .

Vous voyez que ce n'était pas le sentiment qui nous arrêtait il était trop tard alors pour en faire; nous nous laissions guider uniquement par le sens pratique et, à cause de cela même, il ne peut y avoir aucun doute sur ce que pouvait être notre décision .

Non !, la Guerre des gaz nous a été imposée comme toute la guerre elle-même . Et je vous assure, cher Monsieur NOYES, qu'avant de s'apitoyer sur les enfants Allemands qui ont eu faim, il y a beaucoup de larmes à verser sur les enfants français et sur leurs mères victimes de la sauvagerie de l'envahisseur .

Et cependant, ce n'est pas la haine qui nous anime. La grande majorité des Français comprend fort bien qu'il peut y avoir aussi, en Allemagne, une majorité pacifique . Mais le danger subsistera pour nous tant que cette majorité n'aura pas su imposer sa volonté .

Malheureusement, les précautions que le souci de notre sauvegarde nous oblige à prendre, sont mises à profit de l'autre côté du Rhin pour exciter le peuple contre nous et creuser de plus en plus le fossé qui nous sépare . Tout cela n'arriverait pas si les Alliés avaient garanti notre sécurité, mais, hélas ! la politique n'a que faire du simple bon sens .

Ce rapprochement, si désirable pour la paix du monde, pouvons-nous essayer d'y travailler dans notre modeste sphère de savants .

Je le crois volontiers, mais ici encore, à qui la faute si la question n'a pas fait plus de chemin ?

Extrait d'une page (Pl. XXVIII) et d'une table des matières (Pl. XXIX) des Grignard.
On remarquera que les préoccupations de Victor Grignard débordent de beaucoup le cadre des magnésiens.
Ces annexes sont citées en page 15 de l'article.

(49)

— Les composés organiques l'addition
J. F. Norris — J. Am. ch. Soc. 1916, p. 708
Bull. Extr. 1916, p. 510

— Action du $AlCl_3$ sur les pétroles
A. Pictet et Mme J. Czerzynska — Bull. 1916, p. 326

Voilà p. 55

Cette étude semble élucider le mécanisme de la dégradation des dérivés alcoyles des cyclanes
Il y aurait rupture des chaînes latérales qui se détacheraient en même temps qu'un atome d'H du cycle pour donner un HC saturé aliphatique, en même temps qu'un cyclène, ou bien, s'il y a 2 chaînes latérales au cyclane, elles se détachent et se soudent en laissant encore un cyclène.
Ces cyclènes s'associent ou se polymérisent pour aboutir à une substance non saturée qui s'appelle le asphalte.
[Rem — Il y aurait bien toutefois à examiner de plus près ce mécanisme. Voir ce qui arrive dans le cas d'une chaîne latérale de grande longueur ramifiée ou non; ne peut-elle après s'être détachée, se cycliser en perdant un at. d'H? Étudier aussi le cas des HC aliphatiques à longue chaîne ramifiée ou non.
Il faudrait pour cela préparer une série d'HC aliphatiques et de cyclanes substitués et les étudier isolément. Que donneraient des HC éthyléniques?]

M

Méthoxyles (Dos.; Fond. basique)	95, 72, 7
Mercuré (Comp. org.; Catal. ioxp ^o ; Hg(C ⁶ H ⁵) ₂ ; Hg.Pn C ⁶ H ⁵ ;	135, 111, 10, 10
Microchimie (Prép. et conservation des réactifs)	2
Mélanges azéotropiques	2
Magnésiens (Act. réductrice; Aminés; Anomalous; - de CH ³ OCH ² CH ² CH ² ; 143, 2, 121, 113, 107, 104, 29, 108, 10	
Matières grasses (Hydrog. catal.)	2,
Méthioniques - acides (Activité comparée au CH ²)	151, 2,
Métaux [- Anisole (Étude comp.); - Cétyles; Sels de - Lourds + R.Mg.X	144, 62, 11
Magnésium [Mg(C ⁶ H ⁵) ₂ ; Réact. de Wurtz]	107, 11
Mésoporphyrine du Sang (Dér. Mg)	11
Migrations phényligues; d'Halog.	245,
Méthycétol (Dér. par magnésien)	1
Mimosa (Teinture de fleurs de - pour caractériser B)	1
Magnésiens (Comb. oxoniques avec les alcools, phénols, alcoolates; réact. par éthers oxys)	128, 126, 115, 114
Manganèse (MnBr ² + O(C ⁶ H ⁵) ₂ ; MnBr ² .3 O(C ⁶ H ⁵) ₂ ; MnO catal. d'acide	92, 7
Mercaptans (Synth. catal.)	7,
Méthylation (pas red. du =CHOH)	88
Magnésiens (Complexes diviers; Const ^o des éthers;	135, 129
Mélanges gazeux (Inflamm.)	86
Méthane (Mél. inflamm. avec O et air)	86
Méthyl- (Oxy ^o les CH ³ par MnO ⁴ K)	87
Malonates d'éthyle disubstitués (+ R.Mg.X)	137
Mellitique - acide (Historiq. prépar.)	154
Métaux (Oxy ^o humide)	160