Effets de la pollution atmosphérique d'origine anthropique sur les sols et la végétation

Les pluies acides, l'acidification des sols et des eaux douces ressenties en Europe, principalement en Scandinavie, et aux États-Unis (Odén, 1976; Tamm, 1976; van Breemen et al., 1982; Evans, 1984; Oppenheimer et al., 1985; Driscoll et al., 2001) ainsi que la saturation en azote des écosystèmes, principalement observée aux États-Unis (Aber et al., 1989; Aber et al., 1998), sont le résultat de la pollution atmosphérique. Des remaniements des communautés végétales ont été aussi constatés à cause des dépôts atmosphériques acidifiants (Falkengren-Grerup, 1986; McGovern et al., 2011). L'impact des dépôts acidifiants et eutrophisants sur les sols et la composition d'espèces dans les écosystèmes est devenu une préoccupation majeure à la fin des années 1960 et début des 1970 (Reuss et Johnson, 1986; Aber et al., 1998; Driscoll et al., 2001; Galloway, 2001; Bobbink et al., 2010).

En fonction des caractéristiques intrinsèques des différents écosystèmes (tels que les tourbières, les marais, les prairies, les landes, les forêts), les dépôts atmosphériques peuvent

représenter une menace à impact variable (Bobbink *et al.*, 1998). Les prairies, les zones humides et les forêts à caractère acide et faiblement tamponnées des zones tempérées sont reconnues comme les écosystèmes les plus sensibles aux effets acidifiants et eutrophisants de la pollution atmosphérique.

1.2.1 L'acidification

Tant le soufre que l'azote sont porteurs d'acidité (Dentener et al., 2006a). Cette dernière est déterminée par la concentration en protons hydrogène (H⁺) présente dans les systèmes, réagissant avec des substances contenues dans l'eau et le sol via la solubilisation de métaux, dissociation des acides organiques et aussi intervenant dans le fonctionnement biologique de nombreux organismes (Le Gall, 2004). L'acidité se mesure à l'aide de l'échelle des pH. Le pH du sol est un facteur déterminant de la structure et du fonctionnement des écosystèmes, et tout changement de pH peut avoir des effets significatifs sur ceux-ci (Kirk et al., 2010). À partir d'un certain seuil d'acidité, un milieu a tendance à devenir oxydant et moins propice au développement d'organismes vivants (Le Gall, 2004).

1.2.1.1 Impacts de l'acidification sur les sols

La majorité des sols sont naturellement acides du fait de la nature de la roche (les roches siliceuses ont tendance à produire des sols acides) ainsi que de la production et de la décomposition de la matière organique. Les activités humaines ont contribué à rendre les sols encore plus acides (Galloway, 2001). La gestion forestière, par la fertilisation ou le prélèvement des rémanents modifient l'équilibre nutritionnel des sols forestiers (Tamm, 1976; Ulrich et Matzner, 1986; Blanco et al., 2012). À plus large échelle, la récente acidification d'origine anthropique, survenue depuis le début des émissions industrielles il y a plus de 100 ans, a largement renforcé la perte de la capacité des sols à neutraliser des acides (Baker et al., 1991). Les dépôts de soufre et d'azote participent à l'acidification des sols (Fig. 1-4). Leurs impacts sur la chimie des solutions du sol se manifestent principalement par une baisse du pH, une augmentation des concentrations de Al3+, SO4 et NO3 (de Vries et al., 1995), ainsi que par le lessivage des cations basiques : potassium [K], magnésium [Mg] et calcium [Ca] (Ulrich, 1983b; Reuss et Johnson, 1986; Aber et al., 1989). Les changements du pH du sol et du contenu de cations basiques peuvent varier selon les sites, du fait de la teneur en matière organique, du pH initial et du pouvoir tampon potentiel du sol (Ulrich, 1983a; Bobbink et al., 1998; Phoenix et al., 2012). Les sols à faible concentration en carbonates (i.e. des sols acides) sont notamment plus sensibles à des chutes plus importantes de pH que ceux riches en carbonates. De même, l'acidification du sol peut varier suivant la profondeur du sol considérée et en fonction de la forme chimique des dépôts de soufre ou d'azote (Blake *et al.*, 1999; De Schrijver *et al.*, 2006; Benham *et al.*, 2012).

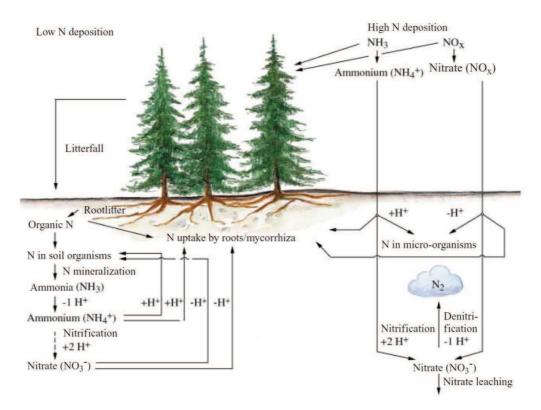


Figure 1-4 Effets du cycle de l'azote sur l'acidification du sol pour des niveaux bas et élevés des dépôts azotés. « +1 H⁺ » signifie qu'une unité d'ions hydrogène est libérée et « –1 H⁺ » signifie qu'une unité d'ions hydrogène est consommée par unité d'azote transformée. Chaque unité d'azote absorbée par les racines des plantes et stockée dans la biomasse de la plante est accompagnée par l'absorption de cations basiques contribuant également à l'acidification du sol. Le bilan de ce système à l'échelle de l'écosystème forestier révèle que la <u>nitrification</u> de l'ion ammonium issue des dépôts azotés ou de la <u>minéralisation</u> de la matière organique, favorise l'acidification des sols, tandis que la transformation des nitrates (e.g. par <u>dénitrification</u>) contrebalance l'acidification. Notons que le système a tendance à s'acidifier que ce soit sous l'effet des entrées naturelles ou anthropiques d'azote (tiré de Näsholm et Persson, 2000).

Les changements des sols causés par la pollution atmosphérique ont été identifiées soit via l'utilisation directe des mesures du pH comme indicateur d'acidité (Johnston *et al.*, 1986; Blake *et al.*, 1999; De Schrijver *et al.*, 2006; Kirk *et al.*, 2010) soit à travers la flore et son caractère bio-indicateur (Thimonier *et al.*, 1994; Diekmann et Dupré, 1997)(voir partie 1.2.4.2). Des études basées sur des échantillons de sols et leurs mesures de pH ont montré une acidification des

sols au cours du temps (Falkengren-Grerup, 1986; Johnston et al., 1986; Blake et al., 1999). Des changements de pH variant entre -0.1 et -0.8 unités de pH ont été signalés dans des zones spécifiques, généralement très locales, au sud de la Suède, dans le massif des Carpates, et en Chine, sur des périodes couvrant entre 20 et 60 ans (Falkengren-Grerup, 1989; Sebesta et al., 2011; Yang et al., 2012). Exceptionnellement, la station expérimentale Rothamsted (en Angleterre) possède des échantillons et mesures des sols depuis 1883. Celles-ci ont montré que l'apport de dépôts atmosphériques acidifiants serait passé de 30% à la fin du 19^{ème} siècle à 80% vers les années 1980 (Johnston et al., 1986; Blake et al., 1999). Une tel accroissement a entraîné une sévère acidification des sols, de l'ordre de -2.5 et -1.0 unités du pH en forêts et prairies, respectivement (Blake et al., 1999). Au Nord de la Chine une acidification des écosystèmes de prairies calcaires a été observée sur la période 1980-2000, avec une diminution moyenne du pH de -0.63 unités de pH (Yang et al., 2012). De plus, un gradient décroissant d'acidification le long du profil de sol a été signalé dans différentes études, c.-à-d. que la baisse du pH dans l'horizon organo-mineral A a été plus forte que dans les horizons les plus profonds (Blake et al., 1999; De Schrijver et al., 2006; Hédl et al., 2011). Ce gradient décroissant d'acidification est très certainement la conséquence du processus aérobie de nitrification de l'ammonium qui stimule l'acidification dans les horizons supérieurs du sol (De Schrijver et al., 2006). Il démontre aussi que les dépôts d'azote sont sans doute à l'heure actuelle l'agent principal d'acidification (Dirnböck et al., 2007).

1.2.1.2 Impacts de l'acidification sur la végétation

Les communautés végétales naturelles sont des entités écologiques composées de plusieurs espèces, chacune possédant des caractéristiques physiologiques et des exigences légèrement différentes (Chapin III et al., 1987) sur le plan des conditions thermiques, nutritionnelles, et de la disponibilité d'eau, principalement (e.g. Chapin III et al., 1987; Bertrand et Marage, 2012). L'acidité du sol joue un rôle clé dans la répartition des espèces dans les forêts tempérées (Falkengren-Grerup et al., 1995). L'exposition prolongée aux dépôts acides a entraîné des dégâts dans les forêts, signalés dès les années 1970 (Tamm, 1976), et une modification de la composition de la végétation (Hédl, 2004; Sebesta et al., 2011). Pour évaluer l'impact des dépôts atmosphériques, les réponses d'espèces de bryophytes (Zechmeister et al., 2007), de lichens (Tamm, 1976; Power et al., 2006), et d'herbacées (Nordin et al., 2005; van Dobben et de Vries, 2010) ont été étudiées car elles sont considérées comme les espèces les plus sensibles aux polluants atmosphériques (Falkengren-Grerup et al., 2000; Gilliam, 2007;

Phoenix et al., 2012). Certaines espèces à tendances acidiphiles telles que Galeopsis tetrahit et Dryopteris carthusiana ont été signalées comme plus fréquentes dans certaines régions forestières (Thimonier et al., 1992; Diekmann et Dupré, 1997), tandis que les espèces typiques de pH intermédiaire telles que Polygonatum multiflorum et Galium sylvaticum sont moins fréquentes d'après des travaux ayant étudié l'incidence des dépôts atmosphériques sur la strate herbacée (Falkengren-Grerup, 1986; Thimonier et al., 1992; Thimonier et al., 1994). Les effets de la pollution transfrontière sur des écosystèmes naturels éloignés des sources directes de pollution ont été observés. Dans les Carpates orientales, des dépôts de 10 et 5.6 kg ha⁻¹ an⁻¹ de soufre et d'azote, respectivement, ont été relevés en 2008. Ceux-ci étaient certainement plus élevés dans les années 1980 provoquant l'acidification des sols et en réponse à celle-ci une augmentation de la fréquence de taxons acidophiles (Sebesta et al., 2011).

Les dépôts acides entraîneraient également des dommages sur les systèmes racinaires à cause de l'aluminium (Oulehle *et al.*, 2010), ainsi que la défoliation, la décoloration de feuilles (jaunissement), la diminution de la croissance, et le dépérissement des arbres en forêt (Tamm, 1976; Sverdrup et Warfvinge, 1993; Landmann et Bonneau, 1995). De plus, la forte augmentation des concentrations de NH₄⁺ (eutrophisation) couplée à une baisse du pH (acidification) pourrait agir sur la performance des espèces (Van Den Berg *et al.*, 2005) ainsi que sur la diversité de celles-ci, en spécialisant et appauvrissant la richesse spécifique des communautés (Stevens *et al.*, 2006).

1.2.2 L'eutrophisation

À partir des années 1980, les dépôts atmosphériques d'azote ont pris le pas sur les dépôts de soufre sur le plan des préoccupations environnementales (Aber et al., 1989; Persson, 2000). Ces dépôts ont eu pour effet d'enrichir en nutriments azotés les écosystèmes (Falkengren-Grerup et al., 2000), processus nommé eutrophisation. Si l'on se réfère au fonctionnement des écosystèmes et au cycle de l'azote, cet enrichissement aboutit à la saturation en azote lorsque la disponibilité en ammonium et nitrate excède la demande nutritionnelle totale des plantes et micro-organismes (Aber et al., 1989; Aber et al., 1998). Au cours du temps, l'azote a donc pu s'accumuler dans les écosystèmes de telle sorte que même des taux relativement faibles de dépôts d'azote peuvent entraîner des réponses écologiques (Phoenix et al., 2012).

1.2.2.1 Impacts de l'eutrophisation sur les sols

Étant donné que les roches à l'origine de la formation des sols ne contiennent pas d'azote, l'apport de ce dernier est principalement d'origine biologique (par fixation microbienne du N₂ de l'air (Smith *et al.*, 1999), ainsi que par décomposition de la matière organique et minéralisation, nitrification, et <u>humification</u> (Ulrich et Matzner, 1986; Andrianarisoa, 2009). Ces transformations dans les sols fournissent une quantité d'azote disponible pour couvrir les besoins des arbres et autres plantes via leurs systèmes radiculaires. À cause de la pollution atmosphérique, l'apport d'azote est plutôt d'origine atmosphérique. Les sols sont capables de retenir l'azote, ce qui constitue un service écosystémique important, limitant la pollution des écosystèmes aquatiques et des eaux souterraines (Aber *et al.*, 1993; Phoenix *et al.*, 2012). Ce stockage peut être plus élevé si l'apport en ammonium excède celui en nitrate (Aber *et al.*, 1998).

La capacité des sols forestiers en milieu tempéré à accumuler les dépôts d'azote est toutefois limitée (Aber et al., 1989). La réponse de cet écosystème soumis à une saturation croissante en azote sous l'effet des dépôts atmosphériques chroniques se traduit par des étapes progressives : (i) une diminution de l'immobilisation du NO₃ par les micro-organismes du sol et un début de lessivage de ce composé, (ii) puis une production accrue de NH₄⁺ et (iii) enfin une augmentation de la nitrification nette (Fig. 1-5, Aber et al., 1989; Aber et al., 1998; Emmett, 2007). La nitrification dans un peuplement saturé en azote peut être traduite par une concentration élevée en nitrates et sa perte par lessivage (Aber et al., 1989; Andrianarisoa, 2009). Il est reconnu que l'augmentation du lessivage des cations des sols et des nitrates mènerait à la réduction de la fertilité du sol et à une augmentation de l'acidité (Reuss et Johnson, 1986; Aber et al., 1989). Certaines régions de la Suède sont considérées comme proches de la saturation après avoir reçu des charges azotées moyennes à élevées au cours des dernières décennies (Akselsson et al., 2010). De même, une étude a révélé que des forêts d'Abies alba du massif vosgien (nord-est de la France) ont connu une saturation en azote due aux dépôts azotés élevés à partir des années 1970 (Pinto et al., 2007). Cela implique, par ailleurs, que d'autres ressources essentielles, telles que l'eau ou le phosphore, deviendront limitant pour la croissance des plantes et des micro-organismes (Aber et al., 1989; Peñuelas et al., 2012), et donc, une disparition du contrôle de l'azote sur la croissance des forêts cédant la place à d'autres facteurs limitant tels que la toxicité aluminique des sols et le climat (Pinto et al., 2007). Le changement le plus important par rapport à un écosystème saturé en azote se situe

au niveau de son fonctionnement, il ne s'agira plus d'un puits d'azote mais plutôt d'une source nette de cet élément (Aber *et al.*, 1989).

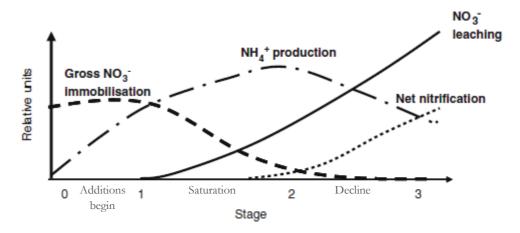


Figure 1-5 Évolution hypothétique des changements des principaux processus du cycle de l'azote en réponse à l'accumulation chronique d'azote dans les écosystèmes forestiers (décrit initialement par Aber *et al.* (1989), et revisité par Emmett 2007). Les variations relatives sont indiquées pour l'immobilisation microbienne brute du nitrate, la production d'ammonium, la nitrification nette, et lessivage des nitrates (tiré de Emmett, 2007).

La disponibilité en azote est souvent mesurée par différents paramètres biogéochimiques tels que le rapport carbone organique sur azote total du sol (C:N), le taux de nitrification, le rapport NH₄⁺:NO₃⁻ (Aber et al., 1989; Emmett, 2007; Andrianarisoa et al., 2009). Elle est aussi indirectement déterminée par des indicateurs des besoins nutritionnels des plantes (valeur indicatrice N, Ellenberg et al., 1992; valeurs indicatrices du C:N, Gégout et al., 2005). Le rapport C:N du sol est considéré comme un indicateur de la quantité d'azote minéral qui est disponible pour l'absorption et le lessivage (Gundersen et al., 1998; Emmett, 2007; Nave et al., 2009), ainsi que comme un paramètre important des modèles de la chimie du sol (Emmett, 2007). De plus, il montre une bonne corrélation avec le pourcentage de nitrification (Andrianarisoa et al., 2009), et est une variable qui fournit des informations sur l'évolution relative de stockage de carbone et d'azote dans les sols (Nave et al., 2009; Emmett et al., 2010). D'après Andrianarisoa et al. (2009), le C:N du sol est fortement lié à la composition des communautés végétales. Par conséquent, le rapport C:N reflète les conditions du climat, la productivité et la composition des espèces (Adams et al., 2004). En revanche, le C:N du sol a été aussi signalé comme un mauvais indicateur de la disponibilité accrue en azote qui entraîne des changements dans la richesse et/ou composition d'espèces (Stevens et al., 2004; Emmett et al., 2010), et du taux de dépôt atmosphérique (Stevens et al., 2011b). Ces déficiences sont probablement dus au retard dans les changements du C:N du sol au fur et à mesure que les dépôts d'azote augmentent (Emmett, 2007), et/ou à la variabilité du contenu en matière organique des sols (Stevens et al., 2004).

1.2.2.2 Impacts de l'eutrophisation sur la végétation

L'azote est un nutriment dont les plantes ont besoin en grande quantité, et dans de nombreux écosystèmes, tels que les forêts tempérées, sa disponibilité est normalement un facteur limitant pour la production végétale (Tamm, 1991; Högberg et al., 2000). C'est à cause de la disponibilité accrue en azote durant les dernières décennies que les espèces résidentes adaptées à une sévère limitation de ce nutriment ont été remplacées par d'autres qui sont plus compétitives face à la haute disponibilité en azote (Bertills et Näsholm, 2000). Ainsi, comme l'ont signalé différentes études, les communautés végétales d'Europe et d'Amérique du Nord ont pu être remaniées vers des communautés typiques de conditions à haute disponibilité en azote (Thimonier et al., 1994; McNulty et al., 1996; Bobbink et al., 1998). Des espèces à caractère nitrophile telles que Rubus idaeus, Epilobium angustifolium, Urtica dioica, ont tendance à être plus fréquentes dans les forêts européennes, ainsi que d'autres un peu moins exigeantes au niveau nutritionnel que les trois premières telles que Lamium galeobdolon et Geum urbanum, comme l'ont montré des études en Allemagne, au Pays Bas, en Suède, Écosse, France, et Ukraine (Falkengren-Grerup, 1986; Thimonier et al., 1992; Diekmann et Dupré, 1997; Pitcairn et al., 1998; Sebesta et al., 2011). Les seuils d'effet pour les dépôts azotés varient entre 5 et 15 kg ha⁻¹ an⁻¹ dans les prairies et entre 7 et 20 kg ha⁻¹ an⁻¹ dans les forêts. Même dans les écosystèmes où les dépôts azotés ont été historiquement faibles (5-10 kg N ha⁻¹ an⁻¹), comme en Europe du Nord, leur augmentation au fils du temps a entraîné des changements dans la diversité végétale, ainsi que dans le fonctionnement des écosystèmes (Brunet et al., 1998; Falkengren-Grerup et al., 2000; Akselsson et al., 2010; Bobbink et al., 2010; Stevens et al., 2010). Le fort déclin de richesse spécifique en lichens et bryophytes causé par de faibles doses cumulées d'azote conforte l'hypothèse que des changements importants de composition en espèces peuvent se produire dès le début de la séquence de saturation en azote (Emmett, 2007; Bobbink et al., 2010; Phoenix et al., 2012). Stevens et al. (2004) ont estimé la disparition d'une espèce par quadrat (de 4 m²) tous les 2.5 kg N ha⁻¹ an⁻¹ de dépôts d'azote dans des prairies acides de Grande Bretagne. De plus, l'appauvrissement en espèces des communautés végétales à long terme, voire l'extinction des espèces locales (McClean et al., 2011; Bahr et al., 2012), l'homogénéisation des communautés (Hülber et al., 2008; Keith et al., 2009), et une augmentation de la sensibilité aux stress abiotiques et biotiques tels que le gel, la sécheresse et les infestations d'insectes ou parasites (Krupa, 2003; Strengbom et al., 2003; Bobbink et al., 2010) ont été aussi mis en évidence comme des conséquences vraisemblables d'une disponibilité accrue en nutriments. Cette diminution de la diversité des espèces végétales dans les forêts tempérées des États-Unis et d'Europe due aux dépôts atmosphériques d'azote est cohérente avec l'hypothèse d'homogénéité en azote (en anglais nitrogen homogeneity hypothesis) de Gilliam (2006). Celle-ci prédit une perte de la biodiversité de la végétation de sous-bois dans les écosystèmes forestiers qui ont subi une augmentation chronique de dépôts azotés due à une diminution de la haute hétérogénéité spatiale naturelle de la disponibilité en azote dans le sol. Cette dernière contribue au maintien de la haute diversité des espèces de sous-bois (Gilliam, 2006). De même, la couverture des espèces de sous-bois peuvent être affectées par des taux de charges d'azote relativement bas (5- 10 kg N ha⁻¹ an⁻¹, ou encore 3-5 kg N ha⁻¹ an⁻ 1) si les apports d'azote se poursuivent pendant assez longtemps (Bobbink et al., 2010; Phoenix et al., 2012). A l'inverse, les sites qui ont historiquement subi l'addition de charge azotée à des taux élevés (c.-à-d. ~20 kg N ha⁻¹ an⁻¹) peuvent déjà avoir perdu leurs espèces les plus sensibles et apparaissent de ce fait moins sensibles aux apports actuels d'azote (Gilliam, 2006; Emmett, 2007; Phoenix et al., 2012). La réduction des dépôts d'azote à partir des années 1990 n'a encore pas permis d'observer un recouvrement de l'effet de l'eutrophisation sur les écosystèmes, le niveau d'azote restant encore élevé (Nordin et al., 2005; Vanguelova et al., 2010; Pihl Karlsson et al., 2011).

1.2.3 <u>L'acidification et l'eutrophisation en France : leurs impacts sur les écosystèmes forestiers</u>

Alors que de nombreuses études réalisées dans la région nord-est de la France indiquent que les dépôts acides ont profondément modifié les propriétés chimiques des sols, des eaux, le cycle des éléments nutritifs, et la dynamique de la végétation dans les écosystèmes forestiers (e.g. Thimonier *et al.*, 1992; Dambrine *et al.*, 1995; Landmann et Bonneau, 1995; Probst *et al.*, 1999; van der Heijden *et al.*, 2011), peu d'informations sont disponibles sur le reste du territoire (Landmann, 1995). Les études réalisées sur le massif vosgien ont montré que l'acidité des sols et des cours d'eau des bassins granitiques à faible contenu en <u>bases</u> a augmenté, tandis que les réserves en cations basiques ont diminué, acidifiant ainsi les écosystèmes sous l'effet des dépôts atmosphériques principalement (Probst *et al.*, 1992; Dambrine *et al.*, 1998). Une diminution du pH des sols déjà acides (Δ moyenne = -0.07 unités du pH), un stockage d'azote dans l'horizon supérieur du sol et une diminution du rapport C:N

ont aussi été observés (Probst et al., 1999). Thimonier et al. (2000) ont également montré d'importantes pertes en Ca, Mg, K échangeables sur une période de 20 ans dans des peuplements de feuillus du nord-est de la France. Les changements d'acidité des sols forestiers ont été eux aussi étudiés à partir de la flore sur une période de 20 ans et des analyses diachroniques qui portent sur quatre massifs forestiers du nord-est de la France (**Table 1-1**). Pour pallier au manque (au moins partiellement) d'observations dans les autres régions françaises, l'approche modélisatrice a été utilisée (Party et al., 2001; Probst et Leguédois, 2008). La modélisation des charges critiques ou des dépôts atmosphériques, a permis de souligner l'effet probable des pollutions pour plusieurs régions de France : les Ardennes, l'Alsace, la Moselle, l'est du Massif Central, les Landes, le sud-ouest de l'Île de France, la Bretagne, la Normandie, le rebord ouest du Massif Central, les Pyrénées (Croisé et al., 2005; Probst et Leguédois, 2008). Moncoulon et al. (2007) ont montré, par l'utilisation du modèle dynamique 'Soil Acidification in Forest Ecosystems—SAFE' (Warfvinge et al., 1993), que les charges critiques acides ont été dépassées à plusieurs reprises entre 1880 et 2010 dans le bassin parisien, les Vosges et les Landes.

L'eutrophisation, agissant simultanément avec l'acidification dans certains cas, est considérée comme le facteur « moteur » des changements de végétation et de l'état nutritionnel des forêts en France (Thimonier et al., 1992; Thimonier et al., 1994). Une augmentation de la fréquence des plantes ayant des exigences élevées en nutriments a été observée sur la période 1970-1990. Il a été aussi observé la régression d'espèces peu exigeantes en azote comme Hypericum pulcrum, Veronica officinalis, Deschampsia flexuosa, Calluna vulgaris (Thimonier, 1994). Parmi les espèces dont la fréquence a augmenté, Andrianarisoa et al. (2009) ont montré que certaines indiquaient un pourcentage de nitrification élevé (Fissidens taxifolius, Circaea lutetiana, Potentilla sterilis, Stachys sylvatica, Scrophularia nodosa, Ajuga reptans, Brachypodium sylvaticum, Carex flacca, Geum urbanum, Ranunculus ficaria) alors que d'autres traduisaient une minéralisation potentielle nette d'azote élevée (Carex pilulifera, Sambucus racemosa et Rubus ideaus). Ces résultats confirment l'eutrophisation des hêtraies du nord-est de la France. Les changements de composition d'espèces et l'érosion de la biodiversité observés seraient aussi en partie liés à la gestion forestière (Thimonier et al., 1992; Decocq et al., 2005; Van Calster et al., 2008).

Table 1-1 Description des massifs forestiers français où les phénomènes d'acidification et/ou eutrophisation en conséquence des dépôts atmosphériques ont été étudiés à partir des communautés végétales.

Massif forestier	Localisation	Dates d'échantillonnage	п	Surface (ha)	Type de données	Étude
Forêt d'Amance	À l'est de Nancy	1971, 1990	221	1000	- Relevés floristiques - Échantillons de sol (horizon A) - Mesure du pH du sol	Thimonier et al., 1992
Villey-Le-Sec	À l'ouest de Nancy	1972, 1991	74	350	 Relevés floristiques Échantillons de sol (horizon A), uniquement en 1991 Mesure du pH du sol, uniquement en 1991 	Thimonier <i>et al.</i> , 1994
Forêts sur Rhétien	Forêts sur Rhétien Entre Mirecourt et Lamarche	1969, 1992	53	10 000	- Relevés floristiques - Échantillons de sol - Mesure des paramètres du sol: pH, teneur en N, C, Ca, Mg, K, CEC, uniquement en 1992	Thimonier, 1994
Hêtraies du nord- est *	Départements de Meuse, Haute Marne, Côte d'Or, Meurthe-et-Moselle, Vosges, Bas-Rhin	1970, 1991	100	ı	 Relevés floristiques Échantillons de sol (horizon A1) Mesure des paramètres du sol: pH, teneur en N, C, Ca, Mg, K, CEC. 	Thimonier et al., 2000
Thiérache	Au nord-est du département d'Aisne	Entre 1839 et 1958, 2005	1	167300	- Relevés floristiques	Van Calster et al., 2008

n = nombre cumulé de placettes échantillonnées sur les deux campagnes de terrain.

^{*} Les hêtraies du nord-est ont été subdivisées en: hêtraies de l'Argonne, des plateaux calcaires, du plateau lorrain, des collines sous-vosgiennes et des Basses-Vosges sur grès triasique, de moyenne altitude (entre 500 et 900 m d'altitude) sur le socle rocheux cristallin, et sommitales des Vosges (entre 900 et 1250 m d'altitude) sur le socle rocheux cristallin des Hautes-Vosges.

1.2.4 <u>Le suivi des phénomènes d'acidification et d'eutrophisation</u>

1.2.4.1 À travers des réseaux de surveillance

Le suivi à long terme des mécanismes qui affectent la santé des écosystèmes, comme la pollution atmosphérique, est particulièrement difficile à cause de la quantité limitée des données disponibles comprenant des mesures physico-chimiques du sol (Dengler et al., 2011). À ma connaissance, les sites de mesure Park Grass Experiment' et 'Geescroft Wilderness' au sein de la station expérimentale Rothamsted, au sud-est de l'Angleterre, sont les plus anciens Ils été respectivement mis en place 1856 1883 ont (http://www.rothamsted.ac.uk/). Aux États-Unis, la forêt expérimentale Hubbard Brook a été mise en place en 1955 à l'Est du pays (http://www.hubbardbrook.org). En Scandinavie et Grande-Bretagne, des réseaux de plus de 60 et 17 stations de mesures ont respectivement vu le jour vers la fin des années 1950. Leurs objectifs (entre autre) sont les mesures de la chimie des sols et des pluies, ainsi que la modélisation de la distribution spatiale de l'acidité des précipitations et des dépôts atmosphériques et la caractérisation de ses possibles effets dans les composants de l'environnement : eaux, sols, végétation (Barrett et Brodin, 1955; vu en Mészáros, 1981). En Grande-Bretagne, le réseau 'Countryside Survey' est composé d'environ 600 sites couvrant l'ensemble du territoire résolution d'1 km^2 une (http://www.countrysidesurvey.org.uk/home). Des campagnes d'échantillonnage ont été effectuées à des intervalles de temps réguliers depuis 1978. Jusqu'à présent cinq campagnes ont été effectuées : 1978, 1984, 1990, 1997, 2007. Le 'Countryside Survey' fournit des données de suivi de l'état ou la «santé» des écosystèmes semi-naturels de Grande-Bretagne au cours du temps incluant des analyses de sols réalisées en laboratoire et des inventaires de végétation. Dans le cas de la France, aucun des réseaux existants n'est réellement apte à remonter de longs pas de temps et donc à détecter des changements historiques au sein des écosystèmes car ils ont été mis en place assez tardivement. Le réseau de surveillance de la chimie des précipitations et des dépôts humides et totaux MERA (MEsure des Retombées Atmosphériques) a démarré en 1990 avec 13 stations réparties en milieu rural sur le territoire national (Fig. 1-6a; Ulrich et al., 1993). Le réseau RENECOFOR (REseau National de suivi à long terme des ECOsystèmes FORestiers) a été mis en place en 1992, avec pour objectif principal d'analyser l'impact des dépôts atmosphériques sur les écosystèmes forestiers. Des mesures des dépôts atmosphériques hors couvert et sous couvert forestier sont collectées dans 26 stations reparties sur l'ensemble de la France, dans son sous-réseau CATAENAT (Charge

Acide Totale d'origine Atmosphérique sur les Ecosystèmes NAturels Terrestres) (**Fig. 1-6b**; Ulrich *et al.*, 1993). Il existe aussi le réseau 16 x 16 km ou Réseau européen de niveau 1 couvrant tous les pays européens dont la France, et qui a été mis en place en 1989 par le Programme International d'évaluation et de suivi des effets de la pollution atmosphérique en forêt (ICP-Forests) (**Fig. 1-6c**; Badeau et Landmann, 1996). Malgré le peu de recul dont ils disposent, ces réseaux de surveillance sont intéressants car ils permettent le suivi des conditions environnementales (e.g. atmosphériques et édaphiques) à partir de placettes permanentes, et sont donc très utiles pour en déduire des évolutions temporelles (Bussotti et Ferretti, 1998). Même si leurs stations sont bien réparties sur le territoire français métropolitain (**Fig. 1-6**), ils ne sont pas représentatifs de la diversité des milieux. Pour le territoire français l'information est donc devenue disponible seulement vers la fin des années 1980, date à laquelle les dépôts de soufre avaient déjà commencé à diminuer (**Fig. 1-2**; EMEP, 2011) en réponse aux accords et actions de prévention et de limitation des émissions des gaz polluants de la Convention de Genève de 1979.

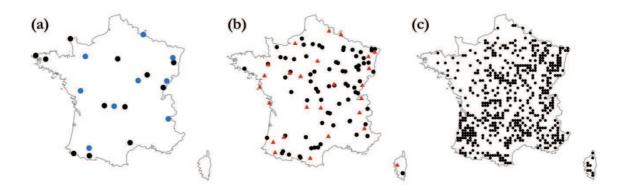


Figure 1-6 Réseaux de surveillance mis en place en France : **(a)** réseau MERA à partir de 1990 (n = 21 placettes totales dont 9 placettes seulement opèrent encore aujourd'hui (cercles bleus)), **(b)** réseau RENECOFOR à partir de 1992 (n = 102 placettes totales dont 26 placettes (triangles rouges) forment le sous-réseau CATAENAT), et **(c)** réseau 16 x 16 km à partir de 1989 (n = 542 placettes).

1.2.4.2 À partir de la flore

1.2.4.2.1 L'utilisation de la bio-indication

D'après le concept de la niche écologique, les conditions environnementales sont connues pour déterminer, au moins en partie (d'autres facteurs y contribuent tel que la dispersion, la fragmentation spatiale de l'habitat, les interactions biotiques, et la gestion

humaine notamment; e.g. Marage et al. (2008), Normand et al. (2011), Bertrand (2012), Meier et al. (2012), Wisz et al. (2013)) la distribution géographique des espèces et leur assemblages dans les communautés (Hutchinson, 1957; Chase et Leibold, 2003; Bertrand et Marage, 2012). C'est sur cette base de déterminisme environnemental des espèces que la bio-indication a été développée (e.g. Diekmann, 2003). Ainsi, des valeurs indicatrices d'espèces ont été estimées à dire d'expert (Landolt, 1977; Ellenberg et al., 1992) ou calculées en modélisant leur niche écologique (Braak et Dame, 1989; ter Braak et al., 1993; Gégout et al., 2003). Celles-ci sont déclinées pour chaque espèce et correspondent aux valeurs d'un gradient environnemental reflétant la préférence de chaque espèce vis-à-vis de ce gradient. Elles permettent notamment de reconstruire ou estimer les conditions environnementales locales en calculant par exemple la moyenne des valeurs indicatrices d'une communauté d'espèces observées sur une placette (Diekmann, 2003). Les valeurs indicatrices sont aussi utiles pour la caractérisation écologique des communautés végétales et la typologie des stations forestières (de Tillesse et Devillez, 1995; Dzwonko, 2001; Gégout et Krizova, 2003; Coudun et Gégout, 2005), ainsi que pour l'évaluation du remaniement des communautés végétales induit par les pollutions (Diekmann et Dupré, 1997; Smart et al., 2003; Hülber et al., 2008; Van Landuyt et al., 2008; Keith et al., 2009). Les valeurs indicatrices des conditions nutritionnelles et d'acidité du sol ont été souvent utilisées pour indiquer l'évolution des milieux (semi-) naturels et définir l'impact des dépôts sur la flore et le sol (Thimonier et al., 1992; Andrianarisoa et al., 2009; Duprè et al., 2010; Stevens et al., 2010; Sebesta et al., 2011; Verheyen et al., 2012). L'utilisation de la flore comme un outil de suivi au même titre que les réseaux de mesures est une approche largement exploitée en Europe. D'après une recherche dans le moteur de recherche bibliographique Web of Science, 429 études (entre 1979 and 2013, utilisation du mot clé « bioindication ») ont utilisé la bio-indication par la flore pour évaluer les conditions des milieux (par exemple, parmi les études trouvées on compte Ellenberg et al., 1992; Thimonier et al., 1994; Diekmann et Dupré, 1997; Diekmann et Falkengren-Grerup, 1998; Falkengren-Grerup, 1998; Diekmann et al., 1999; Lawesson et Mark, 2000; Diekmann, 2003; Smart et al., 2003; Coudun et Gégout, 2005; Wamelink et al., 2005; Chytrý et al., 2009; Duprè et al., 2010; Stevens et al., 2010; Bertrand et al., 2011b; McClean et al., 2011; McGovern et al., 2011; Sebesta et al., 2011; Verheyen et al., 2012; Payne et al., 2013).

Puisque la majorité de la biodiversité végétale de la forêt tempérée est représentée par la végétation herbacée et que celle-ci est sensible aux changements environnementaux sur de larges échelles temporelles et spatiales, la végétation peut être considérée comme un bon

indicateur des conditions environnementales (Dupouey *et al.*, 1999). Sa dynamique sur le long terme peut refléter l'état des forêts et l'évolution de plusieurs paramètres clés des écosystèmes tels que le niveau de nutrition en azote, l'acidité du sol, le bilan hydrique (liste non exhaustive) (Thimonier *et al.*, 1992; Cluzeau *et al.*, 2001; Gilliam, 2007). Bobbink *et al* (1998) suggèrent que la composition des communautés herbacées est affectée même à des charges d'azote faibles (5-10 kg ha⁻¹ an⁻¹) mettant ainsi en évidence leurs sensibilité aux dépôts atmosphériques et autres pollutions connus pour modifier les propriétés nutritionnelles des sols. Pour ces raisons, de nombreuses études ont utilisé, et continuent d'utiliser, la flore de sous-bois comme bio-indicateur des phénomènes d'acidification et d'eutrophisation des écosystèmes (Diekmann et Dupré, 1997; Baeten *et al.*, 2009; Van Den Berg *et al.*, 2011; Thimonier *et al.*, 2012).

1.2.4.2.2 L'utilisation des approches observationnelle et expérimentale

L'absence de relevés permanents sur de long pas de temps nécessite d'avoir recours à des comparaisons spatiales ou temporelles. Les réponses de la végétation et du sol aux dépôts atmosphériques ont ainsi été déterminées le long de gradients de dépôts, c'est-à-dire par comparaison spatiale (Smart et al., 2003; Duprè et al., 2010; Stevens et al., 2011a), ou via le suivi de placettes permanentes ou semi-permanentes, c'est-à-dire par comparaison temporelle, mais dans ce cas à des échelles locales à régionales et/ou sur un nombre réduit d'observations (Diekmann et al., 1999; Hédl, 2004; McGovern et al., 2013). La comparaison spatiale est basée sur le fait que la dimension spatiale peut se substituer à la dimension temporelle car elle couvre une gamme large de dépôts comparable à celle que les écosystèmes peuvent expérimenter au cours du temps. En d'autres termes, il est supposé que ce que l'on observe sur un gradient spatial de dépôts équivaut à ce que l'on observera au fil du temps à un endroit donné. Par exemple, Stevens et al. (2011a) ont étudié les changements de la végétation à partir de 153 relevés répartis sur la région biogéographique atlantique européenne (qui comprend l'Irlande, la Grande-Bretagne, l'île de Man, la France, la Belgique, les Pays-Bas, l'Allemagne, la Norvège, le Danemark et la Suède) entre 2002 et 2007. Le suivi des placettes consiste lui en une analyse historique qui compare les conditions biotiques et/ou abiotiques de placettes (semi-) permanentes, c.-à-d. en l'observation et la prise de données répétées dans le temps sur un même réseau de placettes. Pour détecter de possibles changements dans les écosystèmes et déterminer les facteurs environnementaux qui les influencent, la plupart des études ont comparé deux campagnes de terrain. Par exemple, Baeten et al. (2009) ont étudié les changements dans la composition de la strate herbacée dans une forêt mélangée couvrant une aire de 13 km² en Belgique entre 1954 et 2000 (n = 20 relevés). Sebesta et al. (2011) ont évalué les changements de la végétation dans des forêts naturelles couvrant une aire de 90 km² dans les montagnes des Carpates d'Ukraine entre 1938 et 1997/2006 (n = 141 relevés). De même, Falkengren-Grerup et Eriksson (1990) ont conclu que la disponibilité élevée en azote a fortement influencé la composition herbacée de 19 placettes forestières échantillonnées en 1947/52 et 1988 dans le sud de la Suède. Dans des forêts du nord-est de la République Tchèque couvrant une aire de 276 km², Hédl (2004) a ré-échantillonné 22 relevés en 1998, établis originellement en 1941, lui permettant la mise en évidence de changements de végétation et des conditions du milieu dus, entre autre, aux dépôts atmosphériques. Les résultats obtenus à partir de ces deux types d'étude et protocoles ont contribué à démontrer le remaniement des communautés végétales vers des assemblages de plantes nitrophiles et/ou tolérant l'acidité sous l'effet des dépôts atmosphériques (Falkengren-Grerup et Eriksson, 1990; Stevens et al., 2004; Van Landuyt et al., 2008; Thimonier et al., 2012).

D'autres études, cette fois expérimentales, basées sur la réponse de la flore au chaulage, à la fertilisation ou à l'acidification confirment aussi la réponse des plantes aux changements des conditions du sol. Ces études expérimentales montrent également que la réponse de la végétation a lieu à peu près dans les cinq ans qui suivent les traitements (Fehlen et Picard, 1994; Hallbäcken et Zhang, 1998; Dulière *et al.*, 1999; Spiegelberger *et al.*, 2006). Certains cas ont montré que les espèces réagissent à l'augmentation du pH du sol de manière semblable en condition expérimentale et *in situ* (Falkengren-Grerup et Tyler, 1993).

1.2.4.3 Une question d'échelle : les étendues spatio-temporelles d'analyse

Malgré l'évolution lente des sols et de la végétation forestière, les effets de la pollution atmosphérique sur les forêts peuvent être visibles après quelques mois ou années suivant les dépôts. A l'inverse, les premiers signes de recouvrement de la végétation après un épisode de pollution peuvent n'être visibles qu'après quelques années ou décennies suivant la diminution des dépôts (Fig. 1-7, Galloway, 2001). Cette différence d'échelle temporelle dans la réponse de la végétation souligne l'importance de remonter loin dans le temps pour retracer l'évolution la plus complète possible des conditions environnementales du milieu qui ont pu impacter les espèces. Si les changements temporels de composition des espèces sont étudiés sur des périodes de temps relativement courtes, les tendances observées risquent de ne pas être claires (Thimonier et al., 2011; Thimonier et al., 2012). D'autre part, et comme détaillé précédemment, la plupart des études ayant indiqué l'eutrophisation et/ou l'acidification des sols, et/ou des changements de la composition floristique vers des communautés à caractère acidiphile et/ou

nitrophile dus à la pollution atmosphérique ont analysé de longs pas de temps (entre 20 et 60 ans). Ils se sont toutefois concentrés sur un nombre faible de répétitions et/ou des aires géographiques restreintes : placettes de surveillance, bassin versants, massif forestiers isolés ou aires spécifiques (Johnston *et al.*, 1986; Thimonier *et al.*, 1994; Dambrine *et al.*, 1998; Hédl, 2004; McGovern *et al.*, 2011; van der Heijden *et al.*, 2011). Bien que ces études aient fortement contribué à la compréhension des facteurs impactant les conditions biotiques et abiotiques des écosystèmes à l'échelle locale, l'analyse temporelle à large échelle des effets des dépôts atmosphériques reste peu abordée.

ACIDIFICATION

Increased emissions increase deposition Increased deposition acidifies soils

Increased soil acidification changes forests

Increased deposition acidifies waters
Increased water acidification kills fish, etc.

RECOVERY

Decreased emissions decrease deposition
Decreased deposition allows soils to recover
Decreased deposition allows waters to recover
Decreased deposition allows forests to recover
Decreased water acidity allows fish to recover

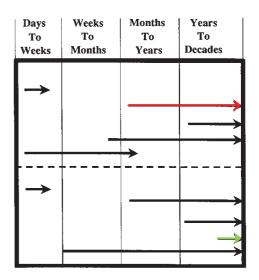


Figure 1-7 Échelles de temps de la réponse de quelques écosystèmes aux variations d'intensité des dépôts acides (tiré de Galloway, 2001).

La détection de leurs effets à large échelle est nécessaire car la pollution atmosphérique et ses conséquences écologiques opèrent aussi à des échelles nationale, régionale et/ou globale (Bouwman et al., 2002; Smart et al., 2003; Galloway et al., 2008). Les données compilées à partir des réseaux de surveillance peuvent contribuer à déterminer l'effet des dépôts atmosphériques car elles couvrent uniformément de vastes territoires comme c'est le cas du 'Countryside Survey' en Grande Bretagne. Parmi les études réalisées à large échelle, on compte celles réalisées le long des gradients de dépôts et celles couvrant tout un pays ou régions assez vastes, qui ont mené des évaluations sur les conditions changeantes des composants flore et sol des écosystèmes (Stevens et al., 2004; Akselsson et al., 2010; van Dobben et de Vries, 2010; Yang et al., 2012).

1.2.5 Après 50 ans d'une période de pollution atmosphérique intense, où en eston?

Les programmes de contrôle d'émissions nationaux et internationaux ont conduit à d'importantes diminutions des dépôts acides, et donc à la perspective d'un recouvrement des effets de l'acidification (Skjelkvåle et al., 2005; Vanguelova et al., 2010). Comme indiqué précédemment les dépôts de soufre et d'azote ont diminué d'à peu près 70% et 21% entre 1990 et 2010, respectivement, en France (EMEP, 2011). Cependant, le recouvrement plausible des écosystèmes vis-à-vis le processus d'acidification conduit par la baisse des dépôts de soufre serait retardée à cause de l'accumulation historique des dépôts dans les sols conduisant à leur libération progressive vers les eaux de surface (Driscoll et al., 1998) ainsi qu'en raison de la moindre diminution des dépôts azotés. Concernant ces derniers, les effets pourraient se poursuivre encore longtemps (Duprè et al., 2010; Maskell et al., 2010; Graf Pannatier et al., 2011). Il a été suggéré que puisqu'ils doivent d'abord s'accumuler dans les sols pour que la nitrification se mette en place, l'acidification par les composés azotés n'est pas aussi directe et rapide que l'acidification par le soufre (Dise et Wright, 1995; Horswill et al., 2008). De plus, l'azote déposé est d'abord retenu dans le sol, puis minéralisé à moyen ou long terme, signifiant que le sol est une source différée de nitrate, retardant ainsi les effets attendus de la réduction des dépôts (Thimonier et al., 2012). Le recouvrement pourrait donc être un processus complexe, à double phase dans lequel le recouvrement chimique précède la régénération biologique (Driscoll et al., 2001). Ceci signifie qu'une fois le recouvrement chimique accompli, (i) le retour d'espèces sensibles à l'acidification (qui ont pu être éliminées par ce changement) et (ii) d'un fonctionnement biologique non altéré par l'acidification seraient possibles (Skjelkvåle et al., 2005; Vanguelova et al., 2010; McGovern et al., 2011).

Au cours de la dernière décennie, peu d'études ont montré un recouvrement des écosystèmes aquatiques ou terrestres en réponse au ralentissement présumé de l'acidification (par exemple, Skjelkvåle et al., 2005; Kirk et al., 2010). Des analyses basées sur des mesures de pH du sol en Angleterre et au Pays de Galles ont montré une diminution de l'acidité du sol à partir du moment où les dépôts acides ont commencé à diminuer jusqu'à nos jours (Kirk et al., 2010). D'autres ont aussi indiqué que les sols semblent se rétablir des effets historiques des dépôts de soufre montrant une augmentation du pH (Power et al., 2006; McGovern et al., 2011). Des lacs et ruisseaux sensibles aux acides en Europe et en Amérique du Nord ont été analysés, révélant une tendance générale à des améliorations significatives de la chimie des eaux de surface acidifiées, grâce à la diminution des dépôts de soufre (Skjelkvåle et al., 2005).