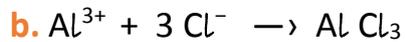


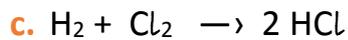
D'après l'équation chimique, pour 3 moles de O_2 , il faut 6 moles de Mg.

Or on a seulement 3 moles de Mg, donc Mg est le réactif limitant pour cette transformation.



D'après l'équation chimique, pour 3 moles de Al^{3+} , il faut 9 moles de Cl^- .

Or on a seulement 3 moles de Cl^- , donc Cl^- est le réactif limitant pour cette transformation.



D'après l'équation chimique, pour 3 moles de H_2 , il faut 3 moles de Cl_2 .

Donc H_2 et Cl_2 sont des réactifs limitants pour cette transformation.