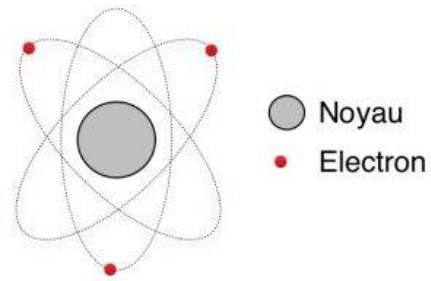
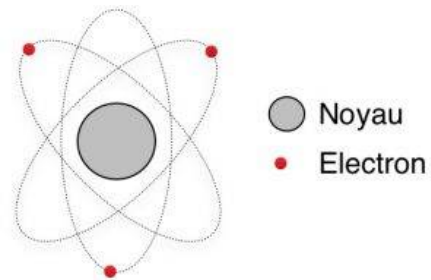


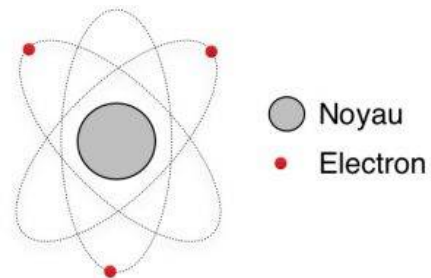
Si atome signifie "indivisible", il s'avère que nous pouvons quand même le diviser en plusieurs partie. Au centre de l'atome se trouve le noyau autour duquel tournent de toutes petites particules : les électrons. Lorsqu'on frotte l'écharpe contre la règle, l'écharpe arrache des électrons qui étaient dans les atomes qui composent la règle. L'écharpe est ensuite attirée par la règle grâce à la force électrostatique. Cette interaction est due à la charge électrique des électrons et du noyau. Le noyau a une charge électrique positive et l'électron a une charge électrique négative. Après l'avoir frotté, il y a plus d'électrons sur l'écharpe : la charge totale est négative. Sur l'écharpe, il manque des électrons, la charge totale est donc positive. En physique, les opposés s'attirent donc l'écharpe est attirée par la règle.



Si atome signifie "indivisible", il s'avère que nous pouvons quand même le diviser en plusieurs partie. Au centre de l'atome se trouve le noyau autour duquel tournent de toutes petites particules : les électrons. Lorsqu'on frotte l'écharpe contre la règle, l'écharpe arrache des électrons qui étaient dans les atomes qui composent la règle. L'écharpe est ensuite attirée par la règle grâce à la force électrostatique. Cette interaction est due à la charge électrique des électrons et du noyau. Le noyau a une charge électrique positive et l'électron a une charge électrique négative. Après l'avoir frotté, il y a plus d'électrons sur l'écharpe : la charge totale est négative. Sur l'écharpe, il manque des électrons, la charge totale est donc positive. En physique, les opposés s'attirent donc l'écharpe est attirée par la règle.



Si atome signifie "indivisible", il s'avère que nous pouvons quand même le diviser en plusieurs partie. Au centre de l'atome se trouve le noyau autour duquel tournent de toutes petites particules : les électrons. Lorsqu'on frotte l'écharpe contre la règle, l'écharpe arrache des électrons qui étaient dans les atomes qui composent la règle. L'écharpe est ensuite attirée par la règle grâce à la force électrostatique. Cette interaction est due à la charge électrique des électrons et du noyau. Le noyau a une charge électrique positive et l'électron a une charge électrique négative. Après l'avoir frotté, il y a plus d'électrons sur l'écharpe : la charge totale est négative. Sur l'écharpe, il manque des électrons, la charge totale est donc positive. En physique, les opposés s'attirent donc l'écharpe est attirée par la règle.



Si atome signifie "indivisible", il s'avère que nous pouvons quand même le diviser en plusieurs partie. Au centre de l'atome se trouve le noyau autour duquel tournent de toutes petites particules : les électrons. Lorsqu'on frotte l'écharpe contre la règle, l'écharpe arrache des électrons qui étaient dans les atomes qui composent la règle. L'écharpe est ensuite attirée par la règle grâce à la force électrostatique. Cette interaction est due à la charge électrique des électrons et du noyau. Le noyau a une charge électrique positive et l'électron a une charge électrique négative. Après l'avoir frotté, il y a plus d'électrons sur l'écharpe : la charge totale est négative. Sur l'écharpe, il manque des électrons, la charge totale est donc positive. En physique, les opposés s'attirent donc l'écharpe est attirée par la règle.

