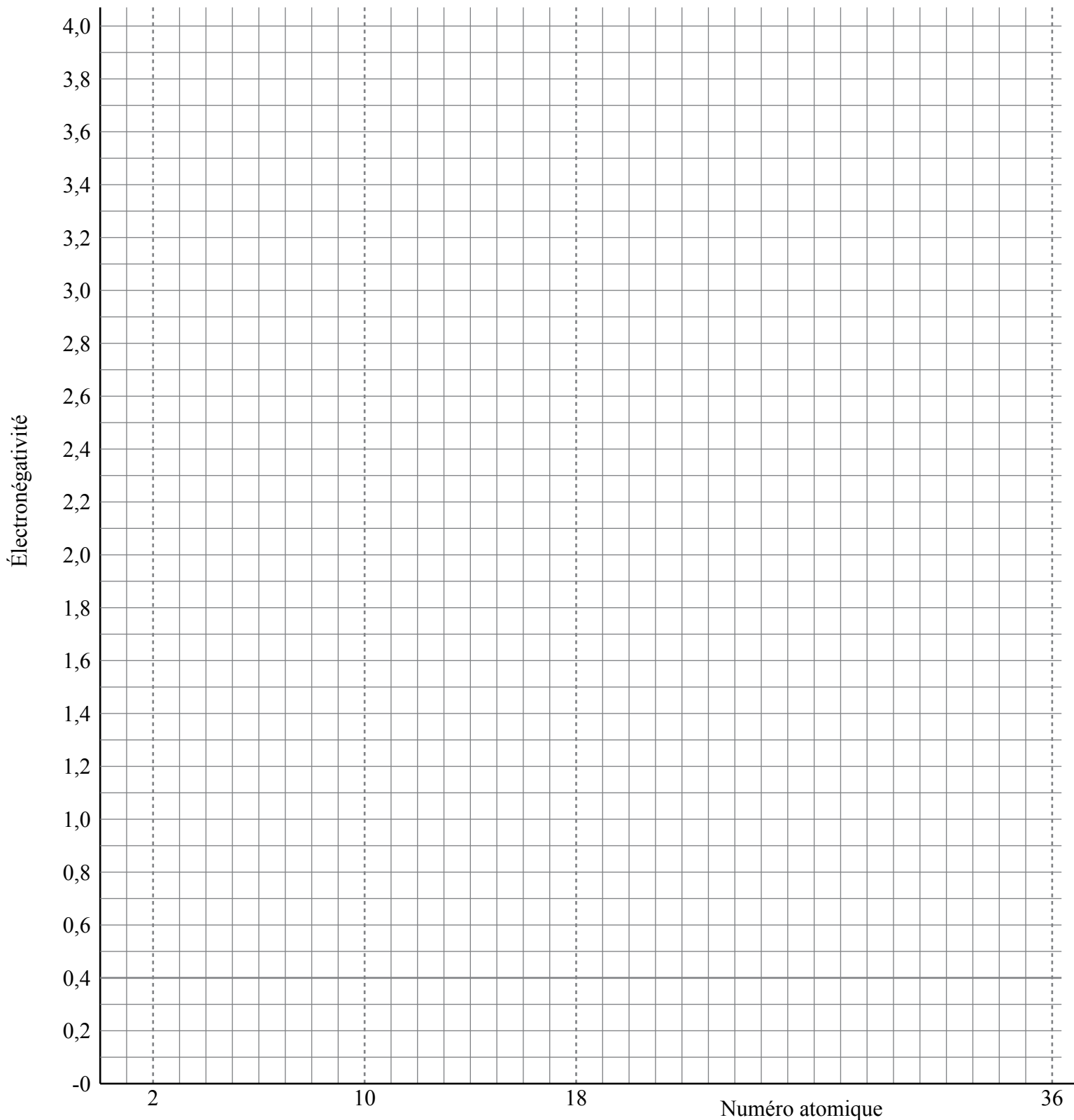


Pour bien comprendre comment on en est arrivé à contruire le tableau périodique, il suffit d'analyser la variation des différentes propriétés atomiques en fonction des périodes du tableau de classification. Reportez la valeur d'électronégativité des 36 premiers éléments dans le graphiques suivants et reliez les points pour former pour former un diagramme à ligne brisé. Vous pourrez noter l'évolution de cette propriété dans chacune des périodes et d'une période à l'autre.

VARIATION DE L'ÉLECTRONÉGATIVITÉ EN FONCTION DU NUMÉRO ATOMIQUE



RÉPONDEZ AUX QUESTIONS SUIVANTES.

1. Le lithium, le sodium et le potassium sont les premiers éléments de chacune de leur période respective. Tracez une ligne reliant leur masse. La variation de leur électronégativité est-elle aussi importante que celle observée dans une période ? _____

2. Répétez la même opération avec les derniers éléments de chacune des périodes, pouvons-nous dire que cette propriété est semblable chez ces éléments également ? _____

3. Comment évolue l'électronégativité des éléments d'une même période ? _____

4. Comment évolue l'électronégativité des éléments d'une même colonne du tableau périodique ? _____
