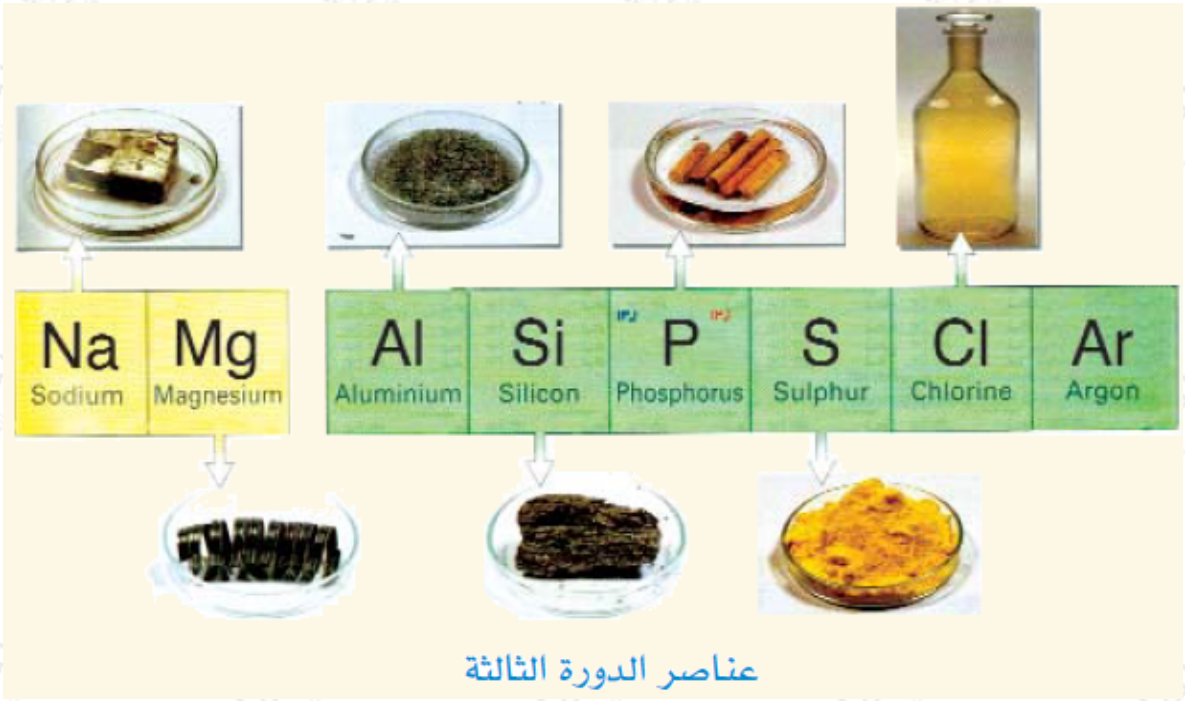
تتدرّج خواص الفلزات في الدورة الواحدة، فهي تبدأ بعنصر فلزي وتنتهي بعنصر لافلزي (غاز نبيل)، أي أن الخواص الفلزية لعناصر الدورة الواحدة تقل بزيادة العدد الذري (من اليسار إلى اليمين).

لاحظ ذلك من خلال عناصر الدورة الثالثة:



عناصر الدورة الثالثة

تشمل عناصر الدورة الثالثة:

- ثلاثة فلزات هي: الصوديوم، والمغنيسيوم، والألومنيوم.
- شبه فلز وهو: السيليكون.
- أربعة لافلزات وهي: الفوسفور، والكبريت، والكلور، والآرجون.

أشباه الفلزات: عناصر تمتلك خواص مشتركة بين الفلزات واللافلزات.