

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:

The diagram shows the third period of the periodic table with arrows pointing to photographs of the elements in their standard states at room temperature and pressure:

- Na (Sodium):** Shown as a silvery metal block in a petri dish.
- Mg (Magnesium):** Shown as a dark, lustrous metal block in a petri dish.
- Al (Aluminium):** Shown as a dark, lustrous metal block in a petri dish.
- Si (Silicon):** Shown as a dark, lustrous metal block in a petri dish.
- P (Phosphorus):** Shown as orange-red crystals in a petri dish.
- S (Sulphur):** Shown as a yellow powder in a petri dish.
- Cl (Chlorine):** Shown as a yellow gas in a glass bottle.
- Ar (Argon):** Shown as a colorless gas in a glass bottle.

العناصر 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.