مجموعة فلزات الأقلاء (المجموعة 1A)

تقع مجموعة الأقلاء في الجدول الدوري في أقصى يسار الجدول الدوري، وتُعرف أيضاً باسم الفلزات القلوية.

سُميت مجموعة الأقلاء بهذا الاسم لأنها تتفاعل مع الماء مكونةً محاليل قلوية.

مثال:

تفاعل الصوديوم مع الماء حسب المعادلة التالية:

الصفات العامة لفلزات الأقلاء

1- فلزات أحادية التكافؤ، لاحتواء غلاف تكافؤها على إلكترون واحد.

2- تميل إلى فقد إلكترون تكافؤها مكونة أيونات موجبة تحمل شحنة موجبة واحدة (+1).

3- تحفظ تحت سطح الكيروسين أو البرافين لمنع تفاعلها مع الهواء الرطب لأنها عناصر نشطة كيميائياً.

لا يحفظ الليثيوم في الكيروسين، لأنه يطفو فوق سطحه ويشتعل في الحال لذا يحفظ في زيت البرافين.

4- يزداد نشاطها الكيميائي بزيادة الحجم الذري، ويعتبر عنصر السيزيوم Cs أنشط

الفلزات على الإطلاق.

5- جيدة التوصيل للكهرباء والحرارة .

6- معظمها منخفض الكثافة.



لاحظ من الشكل أن كثافة كلّ من الليثيوم والصوديوم والبوتاسيوم أقل من كثافة الماء، لذا فهي تطفو على سطحه، بينما يغوص الروبيديوم والسيزيوم في الماء لأن كثافتهما أعلى من كثافة الماء.