

## 2η Ενότητα: Ταξινόμηση των στοιχείων

### 6. Τα αλογόνα

#### 6.1 Γενικά

##### 1. Ποια στοιχεία είναι τα αλογόνα και ποια η θέση τους στον περιοδικό πίνακα;

Αλογόνα ονομάζονται όλα τα στοιχεία της 17ης ομάδας του περιοδικού πίνακα. Τα στοιχεία της ομάδας αυτής είναι το φθόριο (F), το χλώριο (Cl), το βρόμιο (Br), το ιώδιο (I) και το άστατο (At).

#### 6.2 Φυσικές ιδιότητες των αλογόνων

##### 1. Αναφέρατε τα αλογόνα τον τύπο τους το χρώμα τους και την μορφή τους.

- α. Το **φθόριο** (F<sub>2</sub>) κίτρινο αέριο
- β. Το **χλώριο** (Cl<sub>2</sub>) πρασινοκίτρινο αέριο
- γ. Το **βρόμιο** (Br<sub>2</sub>) καστανοκόκκινο υγρό
- δ. Το **ιώδιο** (I<sub>2</sub>) ιώδες στερεό

#### 6.3 Δυσδιάλυτα άλατα αλογόνων

##### 1. Τι είδους άλατα παίρνουμε όταν τα φέρουμε σε ανάμιξη με νιτρική άργυρο;

Όταν αναμειξουμε ενώσεις που περιέχουν αλογόνα με την νιτρική άργυρο (AgNO<sub>3</sub>) τότε παρατηρούμε θόλωμα στα εν λόγω διαλύματα που οφείλονται στο σχηματισμό δυσδιάλυτων αλάτων που μετά από λίγο χρόνο καταβυθίζονται.

#### 6.4 Χρήσεις των αλογόνων

##### 1. Ποιες είναι οι κυριώτερες χρήσεις των αλογόνων;

- Ως απολυμαντικά:
- Ως λευκαντικά:
- Ως εντομοκιόνα:
- Στα πλαστικά:
- Στις οδοντόκρεμες:
- Ως ψυκτικά υγρά και προωθητικά αέρια σε σπρέι:
- Ως αντισηπτικά-απολυμαντικά:
- Στην ακτινοδιαγνωσική:
- Στην τεχνητή βροχή:
- Στην ασπρόμαυρη φωτογραφία: