**HALOGENI ELEMENTI** (učb. str.

1. Lega v periodnem sistemu: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Izpiši simbole elementov: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. Kako so elementi dobili ime? \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
2. Določi agregatna stanja elementov. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
3. Reaktivnost po skupini navzdol **pada.**
4. **Kemijske reakcije-nastanek soli**

2 K + Cl2 2KCl

Mg + F2 MgF2

Klor je bolj reaktiven od broma zato ga v reakciji izpodrine.

KBr2 + Cl2 KCl + Br2

1. **Zapiši značilnosti posameznih elementov in uporabo:**

**F- fluor;**

**Cl-klor;**

**Br-brom;**

**I-jod;**