

**Перевірте свої знання**  
**з теми: «Природні групи – лужні метали, галогени».**

1. Спираючись на зміст таблиці №1, скажіть, як змінюються фізичні властивості лужних металів від Літію до Рубідію?
2. Ви маєте однакові за масою шматочки Натрію і Калію, кидаєте їх в 2 стакани з водою кожний окремо. В якому випадку ви отримаєте більшу кількість водню? Чому?
3. В трьох не підписаних банках містяться солі Натрію, Калію, Цезію. Як ви розпізнаєте яка сіль де?
4. Чому з лужних металів не роблять кухонний посуд, обручки?
5. Чому сталевари, що працюють в цехах з високою температурою після роботи п'ють солону воду?
6. Який об'єм водню виділиться при взаємодії 4,6 г Натрію з водою? Чи вистачить його для утворення 1,2 г Натрію гідриду?
7. Здійсніть перетворення:  $\text{Li} \rightarrow \text{Li}_2\text{O} \rightarrow \text{LiOH} \rightarrow \text{Li}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{LiCl}$ .
8. Закінчити можливі рівняння реакцій:  
 $\text{BaCl}_2 + \text{I}_2 =$        $\text{NaI} + \text{F}_2 =$        $\text{LiBr} + \text{Cl}_2 =$        $\text{KCl} + \text{Br}_2 =$
9. Розрахуйте відносну густину хлору по водню, кисню, повітрю.
10. Як розпізнати розчини барію хлориду, кальцію йодиду, натрію броміду? Складіть рівняння реакцій.
11. Розрахуйте, де міститься хлору більше в 2 молях  $\text{CaOCl}_2$  чи в 3 моля  $\text{NaClO}$ ?
12. Яка маса солі випаде в осад, якщо до розчину, що містить 5,85 г натрію хлориду додати розчин аргентум нітрату?