# Повторення основних питань курсу хімії 7 класу

**4.** Визначте валентності елементів,

**А)** $H_2S$, KF, $Li_2O$, NaCl **Б)** $ZnBr_2$, BeO, CaO, $MgI_2$

| | | |
|---|---|---|
| ***Нагадування!*** *Елементи головних підгруп **I–III** груп мають, як правило, сталу валентність, яка дорівнює номеру групи.* | *Елементи **IV–VII** груп мають змінну валентність. Виняток: елемент Оксиген — завжди II, елемент Флуор — завжди I* | *Валентність неметалічного елемента в сполуках з Гідрогеном та металічним елементом становить: 8 мінус номер групи, в якій він розміщений* |

**5.** За валентністю елементів складіть формули сполук:

| | O | Cl (I) | P (III) |
|---|---|---|---|
| K | | | |
| Mg | | | |
| Al | | | |

**6.** Установіть відповідність між формулами і назвами оксидів.

Знайдіть зашифроване слово, заповнивши послідовно пусті клітинки літерами, якими позначено правильні назви відповідних оксидів.

| № | Формула оксиду | Хімічна назва | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | Нітроген(III) оксид | Нітроген(V) оксид | Манган(IV) оксид | Нітроген(I) оксид | Манган(II) оксид | Манган(VII) оксид |
| 1 | MnO | С | Б | Г | Д | Ф | Ж |
| 2 | $MnO_2$ | Ц | Щ | Е | О | А | М |
| 3 | $N_2O_5$ | П | Р | У | Ч | З | Х |
| 4 | $Mn_2O_7$ | О | И | К | Ч | С | М |
| 5 | $N_2O$ | З | Е | К | І | В | Е |
| 6 | $N_2O_3$ | Й | Н | Д | Ж | А | О |

***Відповідь:*** ☐☐☐☐☐☐

LIVEWORKSHEETS