

# ТРЕНИНГ по теме «ВАЛЕНТНОСТЬ»

---

Задания выполняем  
письменно в тетради

# ТРЕНИНГ

---

1) Определите валентности элементов в соединениях

а)  $\text{CF}_4$ ,  $\text{V}_2\text{O}_5$ ,  $\text{ZnCl}_2$ ,  $\text{CuO}$ ,  $\text{Cu}_2\text{O}$ ,  $\text{Mg}_3\text{P}_2$ ;

б)  $\text{CaBr}_2$ ,  $\text{SO}_2$ ,  $\text{As}_2\text{O}_5$ ,  $\text{Al}_2\text{S}_3$ ,  $\text{Ba}_3\text{P}_2$ ,  $\text{FeO}$ ;

в)  $\text{NO}$ ,  $\text{N}_2\text{O}_3$ ,  $\text{SO}_3$ ,  $\text{Na}_2\text{S}$ ,  $\text{SF}_6$ ,  $\text{BBr}_3$ ;

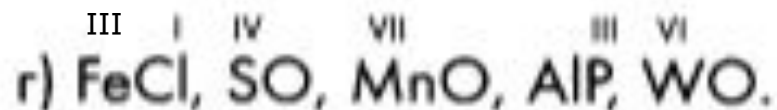
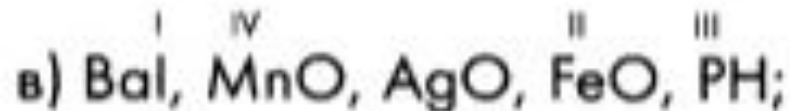
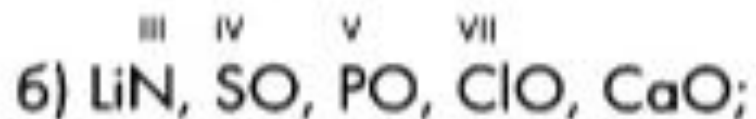
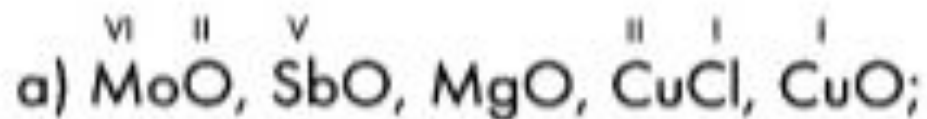
г)  $\text{Na}_3\text{N}$ ,  $\text{P}_2\text{O}_5$ ,  $\text{BaCl}_2$ ,  $\text{Mg}_3\text{P}_2$ ,  $\text{PbO}_2$ ,  $\text{PbO}$ .

---

# ТРЕНИНГ

---

2) Составьте формулы веществ по валентностям (если валентность не указана, то она постоянна для данного элемента)



# ТРЕНИНГ

---

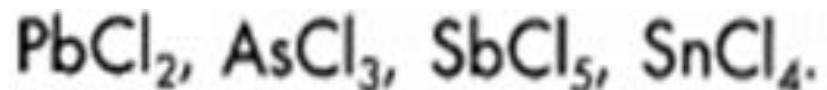
3) Составьте формулы соединений элементов с постоянными валентностями:

- а) алюминия с кислородом
  - б) лития с кислородом
  - в) кислорода со фтором
  - г) цинка с кислородом
  - д) бора с фтором
  - е) цинка с фтором
-

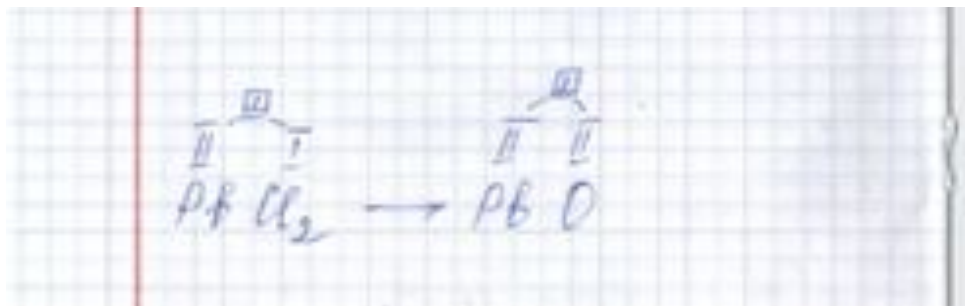
# ТРЕНИНГ

---

4) Дан ряд формул некоторых элементов с хлором



Определите валентности элементов (хлор в этих соединениях одновалентен), составьте формулы их соединений с кислородом, в которых валентность этих элементов будет такая же, как и в соединениях с хлором.



# ТРЕНИНГ

---

5) Приведен ряд формул некоторых элементов с фтором



Определите валентности элементов и составьте формулы их соединений с кислородом, в которых валентность этих элементов будет такая же, как и в соединениях с фтором.

---

# ДОМАШНЕЕ ЗАДАНИЕ

---

- выучить теорию (по опорному конспекту, § 12 с.74-76)
- знать алгоритмы
- проверить наличие всех работ в тетради

**РАБОТУ** отправлять не нужно

!!!будет проведен контроль знаний по теме

---