

Оформити результати контрольної роботи на окремому подвійному аркуші.

### Контрольна робота

Завдання 1-6 У кожному завданні лише ОДНА відповідь є правильною. (по 0, 5 бала)

1. Укажіть перелік, до якого ввійшли назви лише металічних елементів

**A** Li, O, P, K                      **B** Mg, Na, Al, Fe

**B** Ne, Zn, Ca, Ni                **Г** B, C, N, F

2. Виберіть назви представників родини лужних металів

**A** F і Cl;    **B** Na і K;            **B** Ca і Ba;            **Г** Rb і Cu

3. Укажіть характеристику металічного зв'язку:

**A** притягання різнойменно заряджених йонів

**B** утворення спільних електронних пар

**B** притягання між катіонами й вільними усупільненими електронами

**Г** виникає між атомами Гідрогену однієї молекули та сильно електронегативним атомом іншої

4. Укажіть назву металічного елемента, атом якого має електронну формулу

$1S^2 2S^2 2P^6 3S^2$

**A** алюміній;            **B** магній; **B** кальцій; **Г** натрій.

5. Укажіть, як змінюються металічні властивості хімічних елементів у періодах із збільшенням їх протонних чисел

**A** посилюються    **B** залишаються без змін

**B** послаблюються    **Г** у різних періодах змінюються по-різному

6. Виберіть загальну формулу оксидів і гідроксидів лужних металів

**A** MeO і Me(OH)<sub>2</sub>                      **B** Me<sub>2</sub>O<sub>3</sub> і Me(OH)<sub>3</sub>

**B** Me<sub>2</sub>O і MeOH            **Г** MeO і MeOH

7. (1 бал.)

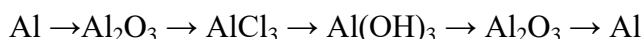
<b>A</b>	<b>A</b> Fe + HCl →	<b>1.</b> Fe(OH) <sub>3</sub> + K <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>
<b>Б</b>	<b>Б</b> Fe <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub> + KOH →	<b>2.</b> FeCl <sub>3</sub>
<b>В</b>	<b>В</b> Fe + H <sub>2</sub> O + O <sub>2</sub> →	<b>3.</b> FeCl <sub>2</sub>
<b>Г</b>	<b>Г</b> Fe + Cl <sub>2</sub> →	<b>4.</b> FeCl <sub>2</sub> + H <sub>2</sub>
		<b>5.</b> Fe(OH) <sub>3</sub>

8. (2 бал.) Закінчити рівняння реакції

**A** Al + O<sub>2</sub> →                      **B** Ca(OH)<sub>2</sub> + CO<sub>2</sub> →

**B** Na + H<sub>2</sub>O →                    **Г** Al(OH)<sub>3</sub> + HCl →

9. (3 бал.) Здійснити перетворення



10. (3 бал.) Обчисліть масу заліза, яке можна добути із 350г червоного залізняку, у якому масова частка пустої породи становить 20%