

## Хімічні властивості амфотерних оксидів та амфотерних гідроксидів



*Складаємо разом опорний конспект*

Амфотерність \_\_\_\_\_

Амфотерні сполуки взаємодіють \_\_\_\_\_

### Довідка.

Формули найважливіших амфотерних сполук

|            |                     |                     |                     |                                |                                |
|------------|---------------------|---------------------|---------------------|--------------------------------|--------------------------------|
| Оксиди     | ZnO                 | BeO                 | PbO                 | Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> | Cr <sub>2</sub> O <sub>3</sub> |
| Гідроксиди | Zn(OH) <sub>2</sub> | Be(OH) <sub>2</sub> | Pb(OH) <sub>2</sub> | Al(OH) <sub>3</sub>            | Cr(OH) <sub>3</sub>            |

### Зразок.

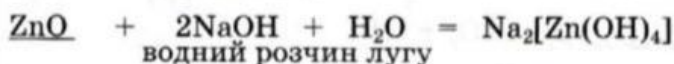
Хімічні властивості амфотерних сполук



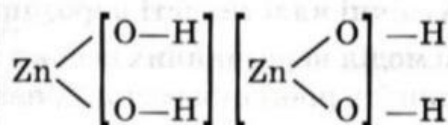
(основні властивості)      цинк сульфат



H<sub>2</sub>ZnO<sub>2</sub> (кислотні властивості)      натрій цинкат



водний розчин лугу



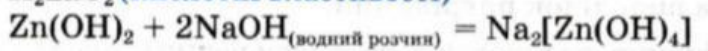
основа Zn(OH)<sub>2</sub>; кислота H<sub>2</sub>ZnO<sub>2</sub>



(основні властивості)



H<sub>2</sub>ZnO<sub>2</sub> (кислотні властивості)



натрій тетрагідроксоцинкат

**Увага!** Амфотерні оксиди та гідроксиди під час сплавляння з лугом утворюють середні солі, а з водним розчином лугу — комплексні солі.

### Висновок.

- Амфотерна сполука, реагуючи із сильною кислотою, виявляє \_\_\_\_\_ властивості, а реагуючи з сильною основою (лугом), виявляє \_\_\_\_\_ властивості.
- Амфотерні оксиди — це солетвірні оксиди.

1. Допишіть схеми реакцій і складіть хімічні рівняння:

