

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 ₂ O ₃	Cr ₂ O ₃
Гідроксиди	Zn(OH) ₂	Be(OH) ₂	Pb(OH) ₂	Al(OH) ₃	Cr(OH) ₃

Зразок.

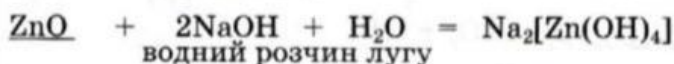
Хімічні властивості амфотерних сполук



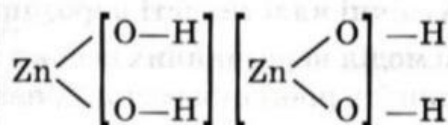
(основні властивості) цинк сульфат



H₂ZnO₂ (кислотні властивості) натрій цинкат



водний розчин лугу



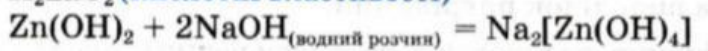
основа Zn(OH)₂; кислота H₂ZnO₂



(основні властивості)



H₂ZnO₂ (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:

