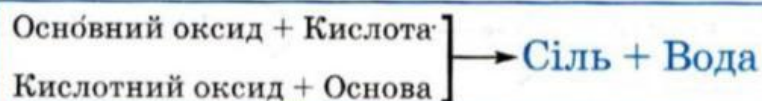


Хімічні властивості оксидів (продовження)

II. Здатність оксидів утворювати солі



3. Взаємодія основних оксидів з кислотами (заповніть таблицю за зразком).

Реакція обміну: $AB + CD \rightarrow AD + CB$	
Дві складні речовини обмінюються своїми складовими частинами	
Зразок. $MgO + 2HNO_3 = Mg(NO_3)_2 + H_2O$ магній оксид нітратна кислота сіль: магній нітрат вода	$Na_2O + HCl \rightarrow$
$BaO + H_3PO_4 \rightarrow$	$FeO + H_2SO_4 \rightarrow$

4. Взаємодія кислотних оксидів з основами (заповніть таблицю за зразком). Увага! Кислотні оксиди реагують тільки з лугами.

Зразок. $CO_2 + 2NaOH = Na_2CO_3 + H_2O$ H_2CO_3 сіль: натрій карбонат вода	$SO_3 + KOH \rightarrow$
Порада. Під формулою кислотного оксиду запишіть підказку — формулу відповідної кислоти, тому що утворюється сіль тієї кислоти, яка відповідає даному оксиду.	$CO_2 + Ca(OH)_2 \rightarrow$
	$N_2O_5 + LiOH \rightarrow$
	$P_2O_5 + Ba(OH)_2 \rightarrow$

5. Взаємодія основних і кислотних оксидів між собою (тільки при нагріванні).



Заповніть таблицю за зразком.

Зразок. РЕАКЦІЯ СПОЛУЧЕННЯ. $CuO + SO_3 = CuSO_4$ H_2SO_4 купрум(II) сульфат	$K_2O + SO_2 \rightarrow$
Увага! Не забудь про підказку! Утворюється сіль тієї кислоти, що відповідає даному кислотному оксиду.	$CaO + P_2O_5 \rightarrow$

Висновок. Кислотні та основні оксиди називають **солетвірними**, тому що вони утворюють солі. Оксиди CO , N_2O , NO , SiO називають **несолетвірними**, тому, що вони не реагують ані з кислотами, ані з лугами і, відповідно, не утворюють солей.