

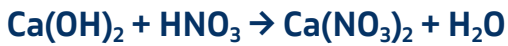
## Крайна версия на таблицата:

Химия

8 клас



Оксид на азота	Цвят	Състояние	Вид на оксид	Киселина, която образува
$N_2O$	безцветен	газ	неутрален	-
$NO$	безцветен	газ	неутрален	-
$N_2O_3$	синьо-зелен	течност	киселинен	$HNO_2$ (азотиста)
$NO_2$	червено-кафяв	газ	киселинен	$HNO_2$ (азотиста) и $HNO_3$ (азотна)
$N_2O_5$	безцветен	твърдо	киселинен	$HNO_3$ (азотна)





Метал	Разредена азотна киселина	Концентрирана азотна киселина
Na	$\text{NH}_4\text{NO}_3$	$\text{N}_2\text{O}$
K	$\text{NH}_4\text{NO}_3$	$\text{N}_2\text{O}$
Ca	$\text{NH}_4\text{NO}_3$	$\text{N}_2\text{O}$
Zn	$\text{NH}_4\text{NO}_3$	$\text{NO}_2$
Al	NO	насу̀вупа се
Fe	NO	насу̀вупа се
Pb	NO	$\text{NO}_2$
Cu	NO	$\text{NO}_2$
Ag	NO	$\text{NO}_2$



Метал	Разредена азотна киселина	Концентрирана азотна киселина
Na	$\text{NH}_4\text{NO}_3$	$\text{N}_2\text{O}$
K	$\text{NH}_4\text{NO}_3$	$\text{N}_2\text{O}$
Ca	$\text{NH}_4\text{NO}_3$	$\text{N}_2\text{O}$
Zn	$\text{NH}_4\text{NO}_3$	$\text{NO}_2$
Al	NO	насу̀вупа се
Fe	NO	насу̀вупа се
Pb	NO	$\text{NO}_2$
Cu	NO	$\text{NO}_2$
Ag	NO	$\text{NO}_2$





**Na, разредена  $\text{HNO}_3$**

**K, разредена  $\text{HNO}_3$**

**Ca, разредена  $\text{HNO}_3$**

**Zn, разредена  $\text{HNO}_3$**

**Al, разредена  $\text{HNO}_3$**



**Fe, разредена  $\text{HNO}_3$**

**Pb, разредена  $\text{HNO}_3$**

**Cu, разредена  $\text{HNO}_3$**

**Ag, разредена  $\text{HNO}_3$**



Na, концентрирана  $\text{HNO}_3$

K, концентрирана  $\text{HNO}_3$

Ca, концентрирана  $\text{HNO}_3$

Zn, концентрирана  $\text{HNO}_3$

Al, концентрирана  $\text{HNO}_3$



Fe, концентрирана  $\text{HNO}_3$

Pb, концентрирана  $\text{HNO}_3$

Cu, концентрирана  $\text{HNO}_3$

Ag, концентрирана  $\text{HNO}_3$



**$\text{NH}_4\text{NO}_3$**



**NO**





насиватоп





## Какво ще знам и мога?

- Разпознавам оксидите на азота и ги класифицирам като неутрални или киселинни
- Създавам или разчитам мисловна карта, която обобщава характерните химични свойства на азотната киселина.
- Изразявам с изравнени химични уравнения характерните химични свойства на азотната киселина.
- Описвам разяждащото действие на азотна киселина и да предлагат мерки за безопасна работа с нея.

## Основи понятия към урока:

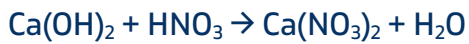
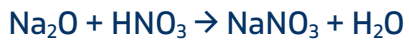
- неутрален оксид- оксид, който не образува основа или киселина, и не взаимодейства с основи и киселини

**Задача 1** Попълнете следната таблица свързана с оксидите на азота:

Оксид на азота	Цвят	Състояние	Вид на оксид	Киселина, която образува
$N_2O$				
$NO$				
$N_2O_3$				
$NO_2$				
$N_2O_5$				



**Задача 2** Изравнете следните химични уравнения:



**Задача 3** Дайте конкретни примери, отразяващи реакциите в следната мисловна карта:

