

**NaCl**

## ГІДРОЛІЗ СОЛЕЙ

Виберіть солі утворенні сильною  
кислотою і слабкою основою:

ZnCl<sub>2</sub>

**ZnSO<sub>4</sub>**

K<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>

Al(NO<sub>3</sub>)<sub>3</sub>

BaCl<sub>2</sub>

K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>



Na<sub>2</sub>S

Zn(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>

Na<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>

**KNO<sub>3</sub>**

Водний розчин якої солі має  
нейтральне середовище  
( $pH = 7$ )?

K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>

NaNO<sub>3</sub>

Pb(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>

K<sub>2</sub>SiO<sub>3</sub>

(NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>

K<sub>2</sub>S

Li<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>

Mg(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>

Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>

NH<sub>4</sub>NO<sub>3</sub>

Na<sub>2</sub>S

Укажіть, у якому розчині  
Фенолфталейн стане  
малиновим:

NaHCO<sub>3</sub>

ZnSO<sub>4</sub>

NaNO<sub>3</sub>

KBr

Установіть відповідність між формuloю солі і середовищем  
її водного розчину pH:

формула солі

середовище

1) NaNO<sub>3</sub>

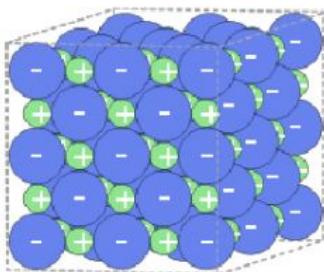
A) pH = 7

2) Li<sub>2</sub>S

B) pH < 7

3) Pb(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>

C) pH > 7



Позначте сіль, розчин якої  
матиме лужну чи кислу  
реакцію.

