

Тематичне оцінювання «Неорганічні речовини і їхні властивості»

Варіант 1.

- За основу сучасної класифікації хімічних елементів узято:
 - валентність атомів хімічних елементів;
 - властивості хімічних елементів;
 - відносну атомну масу;
 - заряд атомних ядер.
- Укажіть пару формул, до якої входять лише амфотерні гідроксиди:
 - а) NaOH і $\text{Ba}(\text{OH})_2$;
 - б) NaOH і $\text{Al}(\text{OH})_3$;
 - в) $\text{Ca}(\text{OH})_2$ і $\text{Fe}(\text{OH})_3$;
 - г) $\text{Zn}(\text{OH})_2$ і $\text{Al}(\text{OH})_3$.
- Укажіть рівняння реакції нейтралізації:
 - а) $\text{AgNO}_3 + \text{HCl} \rightarrow \text{AgCl} + \text{HNO}_3$;
 - б) $\text{NaOH} + \text{HCl} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$;
 - в) $\text{ZnCl}_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{ZnCO}_3 + 2\text{NaCl}$;
 - г) $2\text{NaOH} + \text{CO}_2 \rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$.
- Укажіть ряд, у якому наведено тільки кислоти:
 - а) K_2SO_4 , MgO , Fe_2O_3 ;
 - б) Al_2O_3 , SiO_2 , HNO_3 ;
 - в) H_2SO_4 , HCl , H_2CO_3 ;
 - г) N_2O , CO , $\text{Ca}(\text{OH})_2$.
- Установіть відповідність між класами сполуки і формулою:

1) кислота	а) K_3PO_4
2) нерозчинна основа	б) $\text{Al}(\text{OH})_3$
3) луг	в) CaO
4) сіль	г) HCl
	д) NaOH
- Установіть відповідність між назвою та формулою солі:

1) калій сульфат	а) K_2SO_4
2) калій хлорид	б) K_3PO_4
3) калій ортофосфат	в) KCl
4) калій сульфід	г) K_2S
	д) K_2SO_4
- Допишіть рівняння реакцій:

$\text{CO}_2 + \text{Na}_2\text{O} \rightarrow \underline{\text{Na}_2\text{CO}_3}$;	$3\text{KOH} + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow \underline{\text{K}_3\text{PO}_4 + 3\text{H}_2\text{O}}$;
$2\text{Fe}(\text{OH})_3 \rightarrow \underline{\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O}}$;	$\text{BaCl}_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4 \rightarrow \underline{\text{BaSO}_4 + 2\text{NaCl}}$.
- Складіть рівняння реакцій згідно з перетвореннями:

1.	2.	3.
$\text{Al} \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 \rightarrow \text{AlCl}_3 \rightarrow \text{Al}(\text{OH})_3$		
а) HCl ;	б) O_2 ;	в) NaOH ;
г) H_2O .		
- Маса натрій сульфату, що утворюється в результаті взаємодії сульфатної кислоти масою 9,8 г з натрій гідроксидом, дорівнює:
 - а) 10 г;
 - б) 16 г;
 - в) 14,2 г.
- Двовалентний метал масою 4 г розчинили у воді. При цьому виділився водень об'ємом 2,24 л (н.у.). Визначте цей метал. (Ca)
- Кальцій карбонат масою 15 г прореагував з хлоридною кислотою масою 14,6 г. Обчисліть масу кальцій хлориду й об'єм карбон (IV) оксиду (н.у.), що утворилися під час реакції. (Відповідь: 16,65 г CaCl_2 і 3,36 л CO_2)

