

Φροντιστηριακές ασκήσεις

Σε 3 διαδοχικά πειράματα, ένας φοιτητής μέτρησε τη μάζα ενός δείγματος: 0.100 g, 0.600 g, και 0.300 g. Η πραγματική της τιμή ήταν 0.340 g. Τα δεδομένα του φοιτητή έχουν:

- a. Καλή ακρίβεια και καλή επαναληψιμότητα.
- b. Καλή ακρίβεια και κακή επαναληψιμότητα.
- c. Κακή ακρίβεια και καλή επαναληψιμότητα.
- d. Κακή ακρίβεια και κακή επαναληψιμότητα.

Σε 3 διαδοχικά πειράματα, ένας φοιτητής μέτρησε τη μάζα ενός δείγματος: 0.100 g, 0.600 g, και 0.300 g. Η πραγματική της τιμή ήταν 0.340 g. Τα δεδομένα του φοιτητή έχουν:

- a. Καλή ακρίβεια και καλή επαναληψιμότητα.
- b. Καλή ακρίβεια και κακή επαναληψιμότητα.
- c. Κακή ακρίβεια και καλή επαναληψιμότητα.
- d. Κακή ακρίβεια και κακή επαναληψιμότητα.

0.0860 g έχει ... σημ.ψηφ.

- a. three
- b. four
- c. five
- d. six

5.2 cm × 7.01 cm = ... cm²

- a. 36
- b. 36.4
- c. 36.45
- d. 36.452

4.1 g + 7.08 g = ... g

- a. 11.180
- b. 11.18
- c. 11.2
- d. 11

6.9 g – 5.07 g = ...g

- a. 1.830
- b. 1.83
- c. 1.8
- d. 1

0.0860 g έχει ... σημ.ψηφ.

- a. 3
- b. 4
- c. 5
- d. 6

4.1 g + 7.08 g = ... g

- a. 11.180
- b. 11.18
- c. 11.2
- d. 11

5.2 cm × 7.01 cm = ... cm²

- a. 36
- b. 36.4
- c. 36.45
- d. 36.452

6.9 g – 5.07 g = ...g

- a. 1.830
- b. 1.83
- c. 1.8
- d. 1

$$6.03 \text{ g} \div 7.1 \text{ mL} = \dots \text{ g/mL}$$

- a. 0.8
- b. 0.85
- c. 0.849
- d. 0.849257

$$6.03 \text{ g} \div 7.1 \text{ mL} = \underline{\hspace{2cm}} \text{ g/mL}$$

- a. 0.8
- b. 0.85**
- c. 0.849
- d. 0.849257

Ποιο μέγεθος είναι σε **non-SI** μονάδες?

- a. 12.9 Angstroms (Å)
- b. 47.2 milliliters (mL)
- c. 16.8 kilograms (kg)
- d. 42.6 micrometers (μm)

Ποιο μέγεθος είναι σε **non-SI** μονάδες?

- a. **12.9 Angstroms (Å)**
- b. 47.2 milliliters (mL)
- c. 16.8 kilograms (kg)
- d. 42.6 micrometers (μm)

Ποια μονάδα δεν είναι SI
βασική?

- a. kilogram
- b. degree Celsius
- c. meter
- d. second

Ποια μονάδα δεν είναι SI
βασική?

- a. kilogram
- b. degree Celsius**
- c. meter
- d. second

Apple juice is an example of a(an)

- a. element.
- b. compound.
- c. homogeneous mixture.
- d. heterogeneous mixture.

Apple juice is an example of a(an)

- a. element.
- b. compound.
- c. homogeneous mixture.**
- d. heterogeneous mixture.

Which of the following is **not** a pure substance?

- a. water
- b. carbon dioxide
- c. carbon
- d. air

Which of the following is **not** a pure substance?

- a. water
- b. carbon dioxide
- c. carbon
- d. **air**

Τα διαλύματα μπορεί να είναι

- a. s
- b. l
- c. g
- d. Όλα τα παραπάνω

Τα διαλύματα μπορεί να είναι

- a. s
- b. l
- c. g
- d. Όλα τα παραπάνω

Ιδιότητες ουσίας που εξαρτώνται από την ποσότητά της είναι

- a. Φυσικές ιδιότητες.
- b. Χημικές ιδιότητες.
- c. εντατικές ιδιότητες.
- d. εκτατικές ιδιότητες.

Ιδιότητες ουσίας που εξαρτώνται από την ποσότητά της είναι

- a. Φυσικές ιδιότητες.
- b. Χημικές ιδιότητες.
- c. εντατικές ιδιότητες.
- d. **εκτατικές ιδιότητες.**

Properties that describe the way a substance reacts to form other substances are called

- a. physical properties.
- b. chemical properties.
- c. homogeneous properties.
- d. heterogeneous properties.

Properties that describe the way a substance reacts to form other substances are called

- a. physical properties.
- b. chemical properties.**
- c. homogeneous properties.
- d. heterogeneous properties.

When nitric acid is mixed with copper metal, a brown gas forms. This is an example of

- a. an accident.
- b. a chemical reaction.
- c. a physical property.
- d. an extensive property.

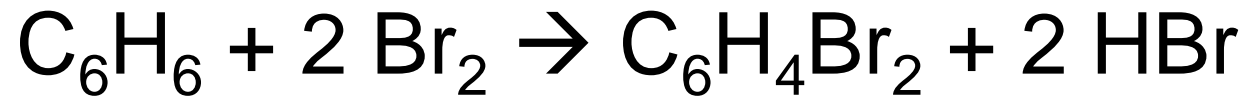
When nitric acid is mixed with copper metal, a brown gas forms. This is an example of

- a. an accident.
- b. a chemical reaction.**
- c. a physical property.
- d. an extensive property.



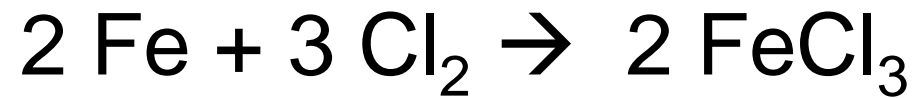
αντιδρούν 10.0 g C_6H_6 και 30.0 g Br_2 Το περιοριστικό αντιδραστήριο είναι:

- a. Br_2 .
- b. C_6H_6 .
- c. HBr .
- d. $\text{C}_6\text{H}_4\text{Br}_2$.



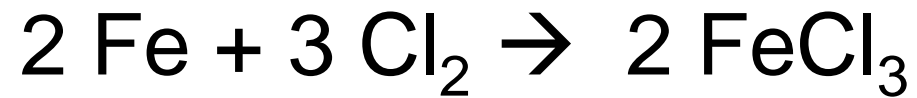
αντιδρούν 10.0 g C_6H_6 και 30.0 g Br_2 Το περιοριστικό αντιδραστήριο είναι:

- a. Br_2 .
- b. C_6H_6 .
- c. HBr .
- d. $\text{C}_6\text{H}_4\text{Br}_2$.



αντιδρούν 10.0 g σιδήρου και 20.0 g χλωρίου, η θεωρητική απόδοση FeCl_3

- a. 10.0 g.
- b. 20.0 g.
- c. 29.0 g.
- d. 30.0 g.



αντιδρούν 10.0 g σιδήρου και 20.0 g χλωρίου, η θεωρητική απόδοση FeCl_3

- a. 10.0 g.
- b. 20.0 g.
- c. 29.0 g.
- d. 30.0 g.

διάλυση $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$ σε νερό, δίνει:

- a. Fe^+ and $(\text{NO}_3)_2^-$.
- b. Fe^{2+} and 2NO_3^- .
- c. Fe and 2NO_3 .
- d. Fe and N_2 and 3O_2 .

διάλυση $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$ σε νερό, δίνει:

- a. Fe^+ and $(\text{NO}_3)_2^-$.
- b. Fe^{2+} and 2NO_3^- .
- c. Fe and 2NO_3 .
- d. Fe and N_2 and 3O_2 .

ποιο set έχει ουσίες που δίνουν ηλεκτρολύτες σε νερό?

- a. NaBr, KCl, MgSO₄
- b. C₆H₁₂O₆, CH₃OH, C₆H₆
- c. HCl, NH₃, Cl₂, N₂
- d. SiO₂, CaCO₃, H₂SO₄

ποιο set έχει ουσίες που δίνουν ηλεκτρολύτες σε νερό?

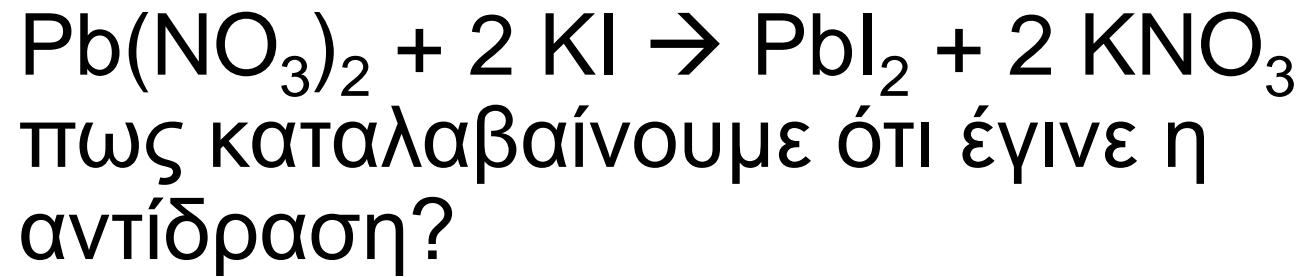
- a. NaBr, KCl, MgSO₄
- b. C₆H₁₂O₆, CH₃OH, C₆H₆
- c. HCl, NH₃, Cl₂, N₂
- d. SiO₂, CaCO₃, H₂SO₄

Ποια ένωση είναι αδιάλυτη σε νερό?

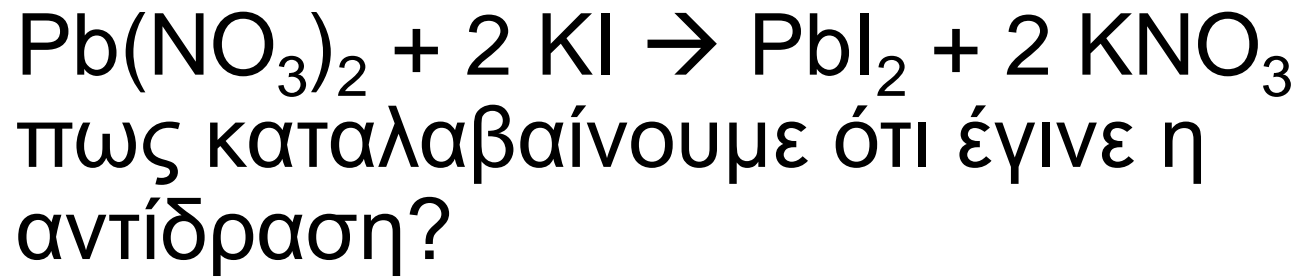
- a. NaBr
- b. KNO₃
- c. MgSO₄
- d. ZnS

Ποια ένωση είναι αδιάλυτη σε νερό?

- a. NaBr
- b. KNO₃
- c. MgSO₄
- d. ZnS



- a. έκρηξη.
- b. Έκλυση αερίου.
- c. Το διάλυμα βράζει.
- d. Σχηματίζεται ίζημα PbI_2 .
- e. χηματίζεται ίζημα KNO_3 .



- a. έκρηξη.
- b. Έκλυση αερίου.
- c. Το διάλυμα βράζει.
- d. Σχηματίζεται ίζημα PbI_2 .
- e. σχηματίζεται ίζημα KNO_3 .

Ποιο ζεύγος θα δώσει αντίδραση καταβύθισης?

- a. H_2SO_4 and NaOH
- b. HNO_3 and CaCl_2
- c. $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ and Na_3PO_4
- d. LiCl and SrI_2

Ποιο ζεύγος θα δώσει αντίδραση καταβύθισης?

- a. H_2SO_4 and NaOH
- b. HNO_3 and CaCl_2
- c. $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ and Na_3PO_4
- d. LiCl and SrI_2