

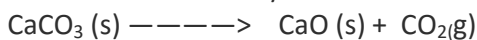
Work Sheet – I (chapter 1)
Class X for Compartment students
Science

1. Complete the sentence with the given words: [reactants , atoms ,products and physical states]
A chemical equation represents the ,and their symbolically

2. Fill in the blanks :-

A chemical equation is a When the number of atoms of each type involved in a chemical reaction are the same on reactant and product sides of the equation.

3. Tick mark the statement/statements about the reaction, which are incorrect?



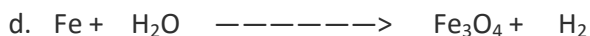
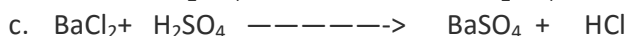
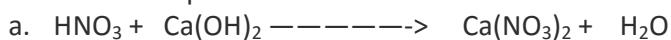
- a. CaCO_3 is a reactant .
- b. CaO is a product .
- c. CO_2 is a reactant .

4. Translate the following statements into chemical equations and then balance them .

a. Hydrogen gas combines with nitrogen to form ammonia .

b. Potassium metal reacts with water to give potassium hydroxide and hydrogen

5. Give the balanced equation for the chemical reactions :



6. How can we determine that a chemical reaction has taken place ?

7. Why should a magnesium ribbon be cleaned before burning in air ?

8. What is Rancidity ? Suggest a measure to control rancidity.

9. What is Rusting? What are the essential factors for rusting?

Work Sheet – I (chapter 1)
Class X for Compartment students
Science

1. दिये गए शब्दों द्वारा वाक्य पूर्ण कीजिये: [अभिकारक, परमाणु, उत्पाद एवं भौतिक अवस्था]
एक रासायनिक समीकरण, एवं प्रतीकात्मक रूप से उनकी को प्रदर्शित करता है।
2. ऐसे समीकरण जिनमें अभिकारक तथा उत्पाद दोनों ही ओर, रासायनिक अभिक्रियाओं में भाग लेने वाले प्रत्येक परमाणु की संख्या समान हो, कहलाते हैं।
3. दी गई अभिक्रिया के संबंध में कौन सा कथन असत्य है ?
 $\text{CaCO}_3(\text{s}) \longrightarrow \text{CaO}(\text{s}) + \text{CO}_2(\text{g})$
 - a. CaCO_3 एक अभिकारक है।
 - b. CaO एक उत्पाद है।
 - c. CO_2 एक अभिकारक है।
4. निम्न कथनों को रासायनिक समीकरण के रूप में परिवर्तित कर उन्हें संतुलित कीजिए
 - a. नाइट्रोजन, हाइड्रोजन गैस से संयोग करके अमोनिया बनाता है।
 - b. पोटैशियम धातु जल के साथ अभिक्रिया करके पोटैशियम हाइड्रॉक्साइड एवं हाइड्रोजन गैस देती है।
5. निम्न रासायनिक समीकरणों को संतुलित कीजिए
 - a. $\text{HNO}_3 + \text{Ca}(\text{OH})_2 \longrightarrow \text{Ca}(\text{NO}_3)_2 + \text{H}_2\text{O}$
 - b. $\text{NaOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
 - c. $\text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{BaSO}_4 + \text{HCl}$
 - d. $\text{Fe} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{Fe}_3\text{O}_4 + \text{H}_2$
6. किस प्रकार निर्धारित कर सकते हैं कि रासायनिक अभिक्रिया हुई है?
7. वायु में जलाने से पहले मैग्नीशियम रिबन को साफ क्यों किया जाता है?
8. विकृतगंधिता क्या है? इसे नियंत्रित करने का कोई एक उपाय लिखिये.
9. जंग लगना क्या है? इस क्रिया के प्रमुख कारक लिखिये.