

Work Sheet – 2 (chapter 1)
Class X for Compartment students
Science

1) Fill in the blanks :

- a. when in a reaction ,a single product is formed from two or more reactants ,it is known as areaction .
- b. Formation of water from hydrogen gas and oxygen gas is an example ofreaction
- c. Reactions in which heat is released along with the formation of products are calledchemical reactions.
- d. Respiration is anprocess .
- e. White Silver chloride turns grey in sunlight .this is due to the decomposition of silver chloride into and by light .

2) Classify and Name the following reactions into different types:

- a. $2\text{KClO}_3(\text{s}) \longrightarrow 2\text{KCl}(\text{aq}) + 3\text{O}_2(\text{g})$
- b. $\text{Zn}(\text{s}) + \text{CuSO}_4(\text{aq}) \longrightarrow \text{ZnSO}_4(\text{aq}) + \text{Cu}(\text{s})$

3) What is displacement reaction? Write one example of this type of reaction.

4) Write a balanced chemical equation for decomposition of lead nitrate also write the physical states of the reactant and products.

5) Identify the type of reaction taking place in each of the following cases. Write the balanced chemical equation for the reactions.

- a. Zinc reacts with silver nitrate to produce zinc nitrate and silver.

- b. Potassium iodide reacts with lead nitrate to produce potassium nitrate and lead iodide.

6) A small amount of quick lime is added to water in a beaker .

- a. Name the type of reaction that has taken place.....
- b. Write the balanced chemical equation for the above reaction and the chemical name of the product formed.
- c. List one observation of this reaction.

7) 2g of Ferrous sulphate crystals are heated in a dry test tube.

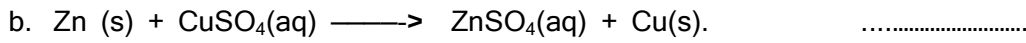
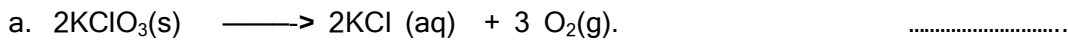
- a. Name the type of chemical reaction taking place.....
- b. Write the balanced chemical equation for the reaction and name the products formed .

Work Sheet – 2 (chapter 1)
Class X for Compartment students
Science

1) रिक्त स्थानों की पूर्ति कीजिए :

- a. किसी रासायनिक अभिक्रिया, जिसमें दो या दो से अधिक अभिकारक मिलकर एकल उत्पाद बनाते हैं। इस अभिक्रिया को अभिक्रिया कहते हैं।
- b. हाइड्रोजन तथा ऑक्सीजन गैस से जल निर्माण अभिक्रिया का एक उदाहरण है।
- c. जिन अभिक्रियाओं में उत्पाद के निर्माण के साथ-साथ ऊष्मा भी उत्पन्न होती है, उन्हें रासायनिक अभिक्रिया कहते हैं।
- d. श्वसन एक अभिक्रिया है।
- e. सूर्य के प्रकाश में श्वेत रंग का सिल्वर क्लोराइड भूसर रंग का हो जाता है। प्रकाश की उपस्थिति में सिल्वर क्लोराइड का और में वियोजन के कारण होता है।

2) निम्नलिखित अभिक्रियाओं का विभिन्न प्रकारों में वर्गीकरण कीजिए :



3) विस्थापन अभिक्रिया किसे कहते हैं? इस अभिक्रिया का एक उदाहरण लिखिए।

4) लैड नाइट्रेट की अपघटन (वियोजन) अभिक्रिया की संतुलित रासायनिक समीकरण एवं अभिकारक और उत्पादों की भौतिक अवस्था भी लिखिए।

5) नीचे दिए गए प्रत्येक प्रकरण में होने वाली अभिक्रिया के प्रकार को पहचानिए और उसके लिए संतुलित रासायनिक समीकरण लिखिए।

a. जिंक, सिल्वर नाइट्रेट से अभिक्रिया करके जिंक नाइट्रेट और सिल्वर बनाता है।

b. पोटैशियम आयोडाइड, लैड नाइट्रेट से अभिक्रिया करके पोटैशियम नाइट्रेट और लैड आयोडाइड बनाता है।

6) किसी बीकर में कुछ जल लेकर उसमें बिना बुझे चूने की कुछ मात्रा मिलाई जाती है।

a. होने वाली अभिक्रिया का नाम लिखिए।

b. उपर्युक्त अभिक्रिया का संतुलित रासायनिक समीकरण और बनने वाले उत्पाद का रासायनिक नाम लिखिए।

c. इस अभिक्रिया का एक प्रेक्षण लिखिए।

7) किसी शुष्क परखनली में फेरस सल्फेट के 2g क्रिस्टलों को गर्म किया गया है।

a. होने वाली रासायनिक अभिक्रिया का प्रकार लिखिए।

b. अभिक्रिया का संतुलित रासायनिक समीकरण लिखिए और बनने वाले उत्पादों का नाम लिखिए।