

Attempt questions

- 1 Sodium is very reactive metal but it does not react with: سوڈیم بہت ری ایکٹو میٹل ہے۔ لیکن ان میں سے کس کے ساتھ ری ایکٹ نہیں کرتی
- | | | | |
|-------------|---------------|--------------|-------------|
| a. Hydrogen | b. Nitrogen | a. ہائیڈروجن | b. نائٹروجن |
| c. Sulphur | d. Phosphorus | c. سلفر | d. فاسفورس |
- 2 The most reactive metal is: سب سے زیادہ ری ایکٹو میٹل ہے:
- | | | | |
|-----------|---------|----------|---------|
| a. Sodium | b. Zinc | a. سوڈیم | b. زنک |
| c. Copper | d. Gold | c. کاپر | d. گولڈ |
- 3 The most reactive metal is: سب سے زیادہ ری ایکٹو میٹل ہے:
- | | | | |
|-----------|--------------|----------|---------------|
| a. Iron | b. Gold | a. آئرن | b. گولڈ |
| c. Cesium | d. Aluminium | c. سیزیم | d. ایلو مینیم |
- 4 Which one of the following metal burns with brick red flame? ان میں سے کون سرخی مائل شعلے سے جلتی ہے۔
- | | | | |
|-----------|--------------|----------|-------------|
| a. Sodium | b. Magnesium | a. سوڈیم | b. میگنیشیم |
| c. Iron | d. Calcium | c. آئرن | d. کیلسیم |
- 5 Metal react with oxygen to form: میٹلز آکسیجن کے ساتھ ری ایکٹ کر کے بناتی ہیں؟
- | | | | |
|----------------------|----------------------|-----------------------|-----------------------|
| a. Acidic Oxides | b. Basic oxides | a. ایسڈک آکسائیڈز | b. بیسیک آکسائیڈز |
| c. Amphoteric oxides | d. Carbon mono oxide | c. ایمفوٹیرک آکسائیڈز | d. کاربن مونو آکسائیڈ |
- 6 Least conductor of heat : حرارت کی سب سے کم ترکنڈکٹر ہے:
- | | | | |
|-----------|---------|---------|---------|
| a) Iron | b) Gold | a) آئرن | b) گولڈ |
| c) Silver | d) Lead | c) سلور | d) لیڈ |
- 7 The most reactive non-metal is: سب سے زیادہ ری ایکٹو نان میٹل ہے۔
- | | | | |
|-------|-------|-------|-------|
| a. F | b. Cl | a. F | b. Cl |
| c. Br | d. I | c. Br | d. I |
- 8 Which non-metal is extremely hard? کونسی نان میٹل انتہائی سخت ہے۔
- | | | | |
|------------|---------------|------------|------------|
| a. Sulphur | b. Phosphorus | a. سلفر | b. فاسفورس |
| c. Iodine | d. Carbon | c. آئیوڈین | d. کاربن |