

Time: 40 Minutes	Paper G. Science 7th	Total Marks: 25
3rd Month, 1st Week, 6th Day	Syllabus: Revision Test syllabus (1st week)	

Q.No.1 Encircle the correct answer from the following choices. (1×10 = 10)

درج ذیل میں سے درست جواب کا انتخاب کریں اور اس کے گرد دائرہ لگائیں۔

1. The change of liquid into steam is a: مائع کا بھاپ میں تبدیل ہونا ہے:

(a) Chemical change	کیمیائی تبدیلی	(b) Climatic change	آب و ہوا میں تبدیلی
(c) Physical change	طبعی تبدیلی	(d) None	کوئی نہیں

2. The boiling point of water is: پانی کا بوائیگ پوائنٹ ہے:

(a) 50°C	(b) 70°C	(c) 100°C	(d) 120°C
----------	----------	-----------	-----------

3. Which of the following is not a chemical change?

درج ذیل میں سے کون سی کیمیائی تبدیلی نہیں ہے؟

(a) Burning of fuel	اینڈھن کا جلنا	(b) Rusting of Iron	لوہے کو زنگ لگنا
(c) Mating boat of paper	کاغذ کی کشتی بنانا	(d) Digestion of food	خوراک کا ڈائجسٹ ہونا

4. The change of colour of zinc oxide is a: زنگ آکسائیڈ کے رنگ کا تبدیل ہونا ہے:

(a) Chemical change	کیمیائی تبدیلی	(b) Physical change	طبعی تبدیلی
(c) Irreversible change	ارریورسبل تبدیلی	(d) None	کوئی نہیں

5. Which of the following is not a chemical process?

درج ذیل میں سے کون سا کیمیائی عمل نہیں ہے؟

(a) Combustion	جلنے کا عمل	(b) Rusting	رستنگ
(c) Heating of sugar	شوگر کو گرم کرنا	(d) Heating of zinc oxide	زنگ آکسائیڈ کو گرم کرنا

6. Which of the following is formed by the reaction of carbon and oxygen?

ان میں سے کیا کاربن اور آکسیجن کے ری ایکشن سے بنتا ہے؟

(a) CO	(b) CO ₂	(c) H ₂ CO ₃	(d) None
--------	---------------------	------------------------------------	----------

7. Which of the following are used to make alloy?

ان میں سے کون ایلوئے بنانے کے لیے استعمال کی جاتی ہیں؟

(a) Metals	میٹلز	(b) Non metals	نان میٹلز
(c) Metalloids	میٹلائڈز	(d) Halogens	ہیلوجنز

8. Silver needs _____ to tarnish. سلور کو ٹارنش کے لیے..... کی ضرورت ہوتی ہے۔

(a) Hydrogen halide	ہائیڈروجن ہیلائیڈ	(b) Hydrogen sulphide	ہائیڈروجن سلفائیڈ
(c) Hydrogen nitrate	ہائیڈروجن نائٹریٹ	(d) Hydrogen peroxide	ہائیڈروجن پرا آکسائیڈ

9. When sugar is heated, it is changed into:

جب شوگر کو گرم کیا جاتا ہے تو یہ..... میں تبدیل ہو جاتی ہے۔

(a) White mass	سفید ماس	(b) Black mass	کالا ماس
(c) Red mass	سرخ ماس	(d) Brown mass	بھورا ماس

10. Which gas is formed when potassium chlorate heated?

جب پوٹاشیم کلوریٹ کو گرم کیا جاتا ہے تو کون سی گیس بنتی ہے؟

(a) Hydrogen	ہائیڈروجن	(b) Chlorine	کلورین
(c) Oxygen	آکسیجن	(d) Nitrogen	نائٹروجن

Q.No.2. Write the short answers. (2 × 6 = 12) مختصر جوابات لکھیں۔

(i) Define tarnishing. ٹارنشنگ کی تعریف کریں۔

(ii) Write the chemical equation of heating of sugar. شوگر کو گرم کرنے کی کیمیائی مساوات لکھیں۔

(iii) What happens by heating nichrome wire? نائیکروم وائر کو گرم کرنے سے کیا ہوتا ہے؟

(iv) Define combustion. Give example. جلنے کے عمل کی تعریف کریں۔ مثال دیں۔

(v) How does tarnishing happens? ٹارنشنگ کیسے ہوتی ہے؟

(vi) Define flammability. فلمیبلٹی کی تعریف کریں۔

Q.No.3. What is the difference between physical change and chemical change? Explain physical change with the help of different examples. (3)

طبعی تبدیلی اور کیمیائی تبدیلی کے درمیان کیا فرق ہے؟ مختلف مثالوں کی مدد سے طبعی تبدیلی کی وضاحت کریں۔