

CHEMISTRY	PAPER CODE - 5486		ہیمسٹری
GROUP : SECOND	9 th CLASS 1 st Annual 2024 نهم کلاس		گروپ : دوسرا
TIME : 15 MINUTES	OBJECTIVE PART حصہ معروضی		وقت : 15 منٹ
TOTAL MARKS : 12	D 6 1 2 - 2 - 2		کل نمبر : 12
ہدایات: ہر جزو کے چار ممکنہ جوابات A, B, C اور D دیئے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر ہر جزو کے سامنے دیئے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مار کر یا پین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پر کرنے یا کاٹ کر پر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔			
NOTE: Four possible answers A, B, C and D to each question are given. The choice which you think is correct, fill that Bubble in front of that question with marker or pen ink. Cutting or filling two or more bubbles will result in zero marks in that question.			

Question No. 1

- 1- مائع گیسز سے کتنا گنا زیادہ بھاری ہوتے ہیں؟
 (A) 100 گنا (B) 1000 گنا (C) 10000 گنا (D) 100000 گنا
- 2- درج ذیل میں سے کونسا ہمٹرو جینیس مکسر ہے؟
 (A) دودھ (B) روشنائی (C) ملک آف میگنیشیا (D) شوگر سلوشن
- 3- درج ذیل میں سے کونسا سلوشن زیادہ کنسنٹریٹڈ ہے؟
 (A) 2 M (B) 1 M (C) 0.5 M (D) 0.25 M
- 4- Oxidation number of chlorine in $KClO_3$ is.
 (A) +7 (B) +6 (C) +5 (D) +4
- 5- زنک اور ہائیڈروکلورک ایسڈ کے درمیان ریڈاکس ری ایکشن کے دوران آکسائیڈنگ ایجنٹ کونسا ہوتا ہے؟
 (A) Zn (B) H^+ (C) Cl^- (D) H_2
- 6- Electronic configuration of Na is
 (A) $[He] 2s^1$ (B) $[Ne] 3s^1$ (C) $[Ar] 4s^1$ (D) $[Kr] 5s^1$
- 7- کیمسٹری کی وہ شاخ جس میں تجارتی پیمانے پر سلفیورک ایسڈ بنانے کا مطالعہ کیا جاتا ہے۔
 (A) ماحولیاتی کیمیا (B) نیوکلیر کیمیا (C) انڈسٹریل کیمیا (D) نامیاتی کیمیا
- 8- The branch of Chemistry that deals with the manufacture of Sulphuric acid on commercial scale is called.
 (A) Environmental Chemistry (B) Nuclear Chemistry (C) Industrial Chemistry (D) Organic Chemistry
- 9- مادے کی دوہری نوعیت کا نظریہ کس سائنسدان نے پیش کیا؟
 (A) ایووگادرو (B) ولیم کروکس (C) تھامسن (D) ڈی بروگلی
- 10- Deuterium is used to make.
 (A) Heavy water (B) Soft water (C) Hard water (D) Light water
- 11- Number of elements in seventh period is.
 (A) 23 (B) 32 (C) 18 (D) 8
- 12- درج ذیل میں سے کون سے مائیکول میں الیکٹران کی کمی پائی جاتی ہے؟
 (A) NH_3 (B) N_2 (C) O_2 (D) BF_3
- 13- ہائیڈروجن اور کلورین کی الیکٹرو نیگیٹیویٹی کا فرق ہے۔
 (A) 2.1 (B) 3.0 (C) 0.9 (D) 0.6
- 14- The difference between electro negativities of Hydrogen and Chlorine.
 (A) 2.1 (B) 3.0 (C) 0.9 (D) 0.6