الاسم ..... التاريخ .....

المقارنةُ بينَ أنواعِ المادّةِ

أملأُ الفراغاتِ فيما يلي باستخدامِ كلِّ منَ الكلماتِ التاليةِ مرّةً واحدةً فقطْ:

الذرة	العنصر	الفلزّات	شبه موصلة	الجزيء
الإلكترونات	قابليّة الطرق والسحب	النواة	التآكل	أشباه الفلزّات

١. ..... جُسيماتٌ شحنتُها سالبةٌ تدورُ حولَ نواةِ الذرةِ.

٢. معظمُ الفلزّاتِ تتعرضُ ..... في البيئةِ الخارجيّةِ.

٣. أشباهُ الفلزّاتِ ..... للتيارِ الكهربائيِّ.

٤. المادّةُ التي لا يمكنُ تجزئتُها إلى شيءٍ أصغرَ منْها خلالَ التفاعلاتِ الكيميائيّةِ تسمَّى .....

٥. مجموعةُ العناصرِ المعروفةِ بـ..... في الجدولِ الدوريِّ تتميزُ بقابليّةِ التوصيلِ واللمعانِ، والمرونةِ.

٦. أصغرُ وحدةٍ في العنصرِ تحملُ خصائصَهُ تُسمّى .....

٧. مركزُ الذرّةِ يُسمّى ..... ويحتوي على نوعينِ منَ الجُسيماتِ هما البروتونات والنيوترونات.

٨. تُسمّى سهولةُ تشكيلِ المادّةِ دونَ كسرِها وجعلِها أقلَّ سمكًا .....

٩. يتكوّنُ ..... منَ اتّحادِ ذرّتينِ أو أكثرَ معًا.

١٠. تُسمّى العناصرُ التي لها خصائصُ بينَ الفلزّاتِ واللافلزّاتِ .....

LIVEWORKSHEETS

الاسم ..... التاريخ .....

أرسمُ دائرةً حولَ رمْزِ الإجابةِ الصحيحةِ لكلِّ سؤالٍ ممّا يلي:

١١. تكـونُ معظـمُ العناصـرِ عنـدَ درجـةِ حرارةِ الغرفةِ:

أ. صلبةً

ب. سائلةً

ج. غازيّةً

د. موصلةً

١٢. ما الجسـيمُ الموجودُ في الذرّةِ الذي يحملُ شحنةً كهربائيّةً موجبةً؟

أ. البروتونُ

ب. النيوترونُ

ج. الإلكترونُ

د. النواةُ

١٣. أكثرُ عنصرينِ شيوعًا في الكونِ:

أ. الصوديومُ والأكسجينُ

ب. الألومينوم والنيتروجينُ

ج. الكربونُ والكالسيومُ

د. الهيدروجينُ والهيليومُ

١٤. مـا الـذي يحـدثُ للفلـزاتِ عندَمـا ترتبطُ باللافلزّاتِ؟

أ. تتآكلُ

ب. تنصهرُ

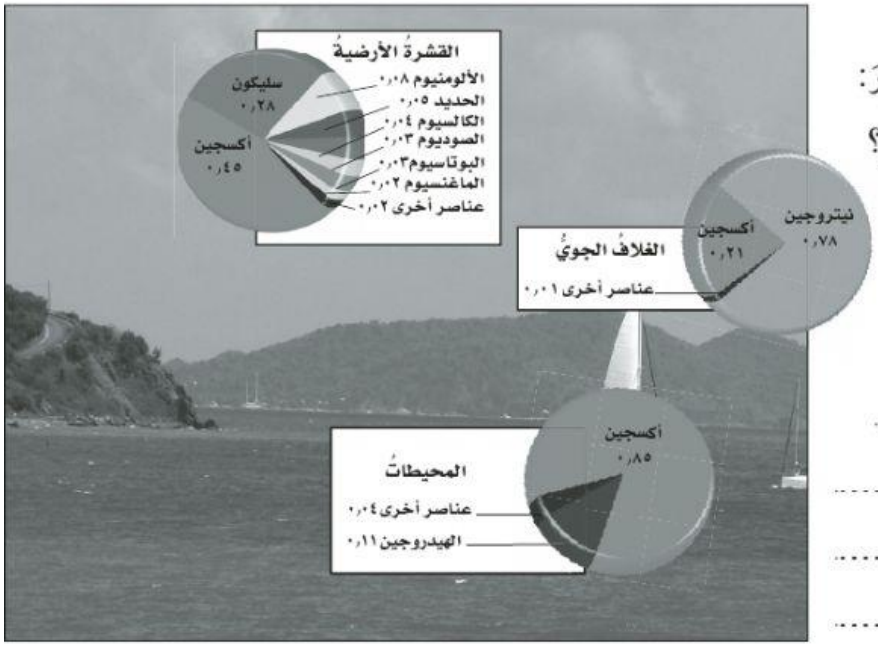
ج. تتحوّلُ إلى غازٍ

د. تنفجرُ

LIVEWORKSHEETS

الاسم ..... التاريخ .....

أُجيبُ عنِ الأسئلةِ التاليةِ:



١٥. **أَستخدمُ الأرقامَ:** أقرأُ الشكلَ المجاورَ: علامَ يدلُّ توزيعُ العناصرِ في الصورةِ؟

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

١٦. **أَتواصلُ.** أصفُ كلاًّ منَ البروتونِ والنيوترونِ والإلكترونِ، وأُحدّدُ كيفيّةَ توزيعِ هذهِ الدقائقِ داخلَ الذرّةِ؟

.....

.....

.....

١٧. **أَستنتجُ.** الألومنيومُ منَ العناصرِ التي يمكنُ استخدامُها بطرائقَ مختلفةٍ. أُعطي مثالينِ حولَ كيفيةِ استخدامِ الناسِ للألومنيومِ، وأُفسّرُ لماذا يُعَدُّ الألومنيومُ فلزًّا جيّدا في كلِّ مثالٍ.

.....

.....

.....

.....

LIVEWORKSHEETS