

خواص المادة ٢

2-1 خواص المادة

اقرأ، في كتابك، حول خواص المادة الفيزيائية، والكيميائية.

أكمل الفقرة أدناه باستعمال المفردات الآتية.

كيميائية	كتلة	الفيزيائية
الكثافة	خواص	المادة النقية

المادة هي كل شيء له (1)..... ويشغل حيزاً. (2)..... إحدى صور المادة، لها شكل وتركيب ثابتان، ولها (3)..... محددة وغير متغيرة يمكن ملاحظتها. فالمواد النقية لها خواص فيزيائية وكيميائية، حيث يمكن ملاحظة الخواص (4)..... دون تغير تركيب المادة الكيميائي. واللون، ودرجة الصلابة، و(5)..... هي أمثلة على الخواص الفيزيائية. أما الخواص الأخرى، فلا يمكن ملاحظتها دون تغير تركيب المادة، وتُدعى خواص (6)..... ومن أمثلتها قدرة الحديد على تكوين الصدأ عند تعرضه للهواء.

اكتب عن يمين كل خاصية مما يلي إما (فيزيائية) أو (كيميائية):

7. الصيغة الكيميائية للماء (H_2O)
8. تكون كربونات خضراء عند تعرضها للهواء الرطب
9. تبقى دون تغير في حال وجود النيتروجين
10. عديم اللون
11. صلب عند درجة الحرارة والضغط العاديين
12. القدرة على الاتحاد مع مادة أخرى
13. درجة الانصهار
14. سائل عند درجة الحرارة والضغط العاديين
15. درجة الغليان هي $100^{\circ}C$
16. موصل جيد للكهرباء
17. وحدة الكثافة هي $\frac{1 \text{ g}}{\text{cm}^3}$