الاسم _____ التاريخ _____ الصف _____

الفصل 2 دليل المراجعة

المادة - الخواص والتغيّرات

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

المـادة هـي كلّ شـيء له (1) _____ ويشـغل حيّـزًا. (2) _____ إحدى صور المـادة، لها شـكل وتركيب ثابتان، ولهـا (3) _____ محدّدة وغير متغيّرة يمكن ملاحظتهـا. فالمواد النقية لها خواص فيزيائية وكيميائية، حيث يمكن ملاحظة الخـواص (4) _____ دون تغيّر تركيب المادة الكيميائي. واللون، ودرجة الصلابة، و(5) _____ هي أمثلة على الخـواص الفيزيائيـة. أمّا الخـواص الأخرى، فلا يمكن ملاحظتها دون تغيّر تركيب المـادة، وتُدعى خواص (6) _____ . ومن أمثلتها قدرة الحديد على تكوين الصدأ عند تعرّضه للهواء.

اكتب عن يمين كلّ خاصية ممّا يلي إما (فيزيائية) أو (كيميائية):

7. _____ الصيغة الكيميائية للماء ($_2$)
8. _____ تُكوّن كربونات خضراء عند تعرّضها للهواء الرطب
9. _____ تبقى دون تغيّر 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°
16. _____ موصل جيّد للكهرباء
17. _____ وحدة الكثافة هي $\frac{1}{3}$

LIVEWORKSHEETS