الهدف	ما الخواص الفيزيائية وما أنواعها؟	
اسم الطالبة - الصف		السابع /

1 درجة الحرارة التي يتحول عندها السائل إلى غاز:

A. درجة التجمد.
B. درجة الانصهار.
C. درجة الغليان.
D. درجة الذوبان.

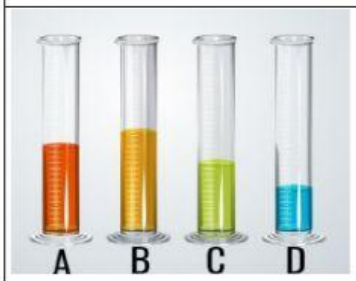
2 درجة الحرارة التي يتحول عندها الصلب إلى سائل:

A. درجة التجمد.
B. درجة الانصهار.
C. درجة الغليان.
D. درجة الذوبان.

3 درجة الحرارة التي يتحول عندها السائل إلى صلب:

A. درجة التجمد.
B. درجة الانصهار.
C. درجة الغليان.
D. درجة الذوبان.

4 أي العبارات التالية يتفق مع الصورة المجاورة؟



A. السائل A يمتلك كتلة أكبر.
B. السائل B يمتلك الحجم الأكبر.
C. السائل C يمتلك القدرة الأعلى على التوصيل.
D. السائل D يمتلك كثافة أعلى.

5 لماذا تختفي حبيبات القهوة سريعة التحضير في كأس من الماء الساخن ، لأنها:

A. مغناطيسية.
B. كثيفة وصغيرة.
C. تذوب في الماء.
D. أثقل من الماء.

LIVEWORKSHEETS

6 أي خاصية فيزيائية مما يلي لا تعتمد على كمية المادة ؟

A. الكتلة .
B. الحجم .
C. الكثافة .
D. الوزن .

7 أي خاصية فيزيائية مما يلي تعتمد على كمية المادة ؟

A. الكتلة .
B. درجة الانصهار .
C. الكثافة .
D. المغناطيسية .

8 لأي من المواد الكيميائية التالية يكون لعينة مقدارها 4.90 g حجم يساوي $3.10\ cm^3$ ؟

المادة الكيميائية	الكثافة (g/cm^3)
1	1.58
2	0.32
3	1.52
4	1.62

A. المادة الكيميائية 1
B. المادة الكيميائية 2
C. المادة الكيميائية 3
D. المادة الكيميائية 4

9 اذا علمت أن كثافة الماء = 1 ، فأي مادة كيميائية ستطفو على الماء ؟

A. المادة الكيميائية 1
B. المادة الكيميائية 2
C. المادة الكيميائية 3
D. المادة الكيميائية 4

10 لماذا يغوص الرمل في القاع ؟

A. لأن الرمل أقل كثافة من الزيت.
B. لأن الرمل أقل كثافة من الماء.
C. لأن الرمل أكثر كثافة عن الزيت والماء.
D. لأن الزيت أقل كثافة من الماء.

LIVEWORKSHEETS