

العلوم للصف السابع / درس 2.4 فـ1

بطاقة خروج رقم 18

مدرسة الزوراء 1 للتعليم الأساسي ح2

مجلس 2 - نطاق 6

1. أي الكعكتين ستُخبزُ أسرعَ بعدَ 10 دقائق؟ ولماذا؟

الفُرن B

الفُرن A



a. الكعكة في الفرن A ، بسبب ارتفاع درجة الحرارة فيه

b. الكعكة في الفرن B ، بسبب انخفاض درجة الحرارة فيه

2. يُزِيلُ المَبْيَضُ البَقَعَ عَنِ المَلَابِسِ عَنْ طَرِيقِ التَّفَاعُلِ الكِيمِيَاءِيِّ. إِذَا كَانَتْ لَدَيْكَ نَفْسُ البَقَعَ عَلَى القَمِيصِينَ المَصْنُوعِينَ مِنْ نَفْسِ المَادَّةِ ، فَأَيُّ القَمِيصِينَ سَتُخْتَفِي عَنْهُ البَقَعَ بِشَكْلِ أَسْرَعَ؟

القَمِيصُ 2

القَمِيصُ 1

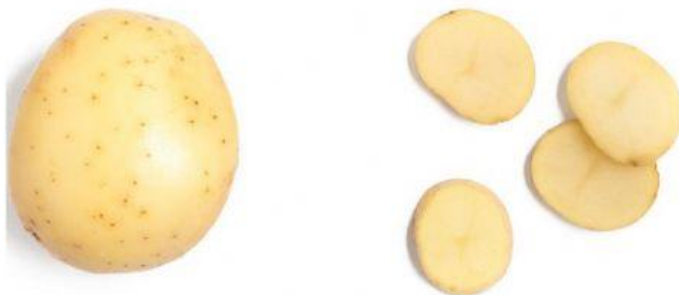


a. القَمِيصُ رَقْمُ 1 .

b. القَمِيصُ رَقْمُ 2 .



3. يُطهى الطَّعامُ بِطَرِيقَةٍ مِنْ طَرَقِ التَّفَاعُلِ الكِيمِيائِيِّ. بَعْضُهَا يُطهى أَسْرَعَ مِنْ الْبَعْضِ الْآخَرِ، أَيِ بَطَاطَا سَتَنْضِجُ بِشَكْلِ أَسْرَعَ؟ وَلِمَاذَا؟



- a. البطاطا المقطعة ستتنضج بشكل أسرع لأن لها مساحة سطح أكبر .
b. البطاطا غير المقطعة ستتنضج بشكل أسرع لأن لها مساحة سطح أكبر .

4. أي مما يلي يبطئ سرعة التفاعل الكيميائي؟

- a. ازدياد التركيز .
b. نقصان مساحة السطح .
c. ازدياد درجة الحرارة .
d. ازدياد مساحة السطح و التركيز .

5. يتفاعل الخارصين مع حمض الهيدروكلويك ، ما الذي سيزيد من سرعة التفاعل ؟

a. تقطيع الخارصين إلى قطع صغيرة .

b. تقليل تركيز الحمض .

c. خفض درجة حرارة الخارصين .

d. سكب الحمض في وعاء أكبر .

