

الفصل الدراسي الثاني : 2024-2025

1. يتعرف على نص قانون هيس لحساب التغير الكلي في المحتوى الحراري لأي تفاعل كيميائي
2. يفسر كفاءة قانون هيس في حساب الغير الكلي في المحتوى الحراري لأي تفاعل كيميائي .

التسامح



الوحدة 6

حساب التغيرات في المحتوى الحراري باستخدام
قانون هيس

1. يتعرف على نص قانون هيس لحساب التغير الكلي في المحتوى الحراري لأي تفاعل كيميائي
2. يفسر كفاءة قانون هيس في حساب الغير الكلي في المحتوى الحراري لأي تفاعل كيميائي .

قانون هيس 1

4/15/2025 1:45 PM



قانون هيس 1



للاطلاع على المزيد من الموارد التعليمية، يرجى زيارة موقعنا الإلكتروني www.liveworksheets.com أو التواصل معنا عبر البريد الإلكتروني sales@liveworksheets.com أو عبر الهاتف على الرقم 00974 4439 4000. **LIVWORKSHEETS** توفير فرص تعلم دائمة ومبتكرة وذات جودة عالية للمجتمع القطري

1. يتعرف على نص قانون هيس لحساب التغير الكلي في المحتوى الحراري لأي تفاعل كيميائي	قانون هيس 1
2. يفسر كفاءة قانون هيس في حساب الغير الكلي في المحتوى الحراري لأي تفاعل كيميائي .	4/15/2025 1:45 PM



1. يتعرف على نص قانون هيس لحساب التغير الكلي في المحتوى الحراري لأي تفاعل كيميائي
2. يفسر كفاءة قانون هيس في حساب الغير الكلي في المحتوى الحراري لأي تفاعل كيميائي .

4/15/2025 1:45 PM

التسامح

اهداف

2- يفسر كفاءة قانون هيس في حساب الغير الكلي في المحتوى الحراري لأي تفاعل كيميائي .

1- يتعرف على نص قانون هيس لحساب التغير الكلي في المحتوى الحراري لأي تفاعل كيميائي



1. يتعرف على نص قانون هيس لحساب التغير الكلي في المحتوى الحراري لأي تفاعل كيميائي
2. يفسر كفاءة قانون هيس في حساب الغير الكلي في المحتوى الحراري لأي تفاعل كيميائي .

قانون هيس 1

4/15/2025 1:45 PM

00:03:00

التسامح

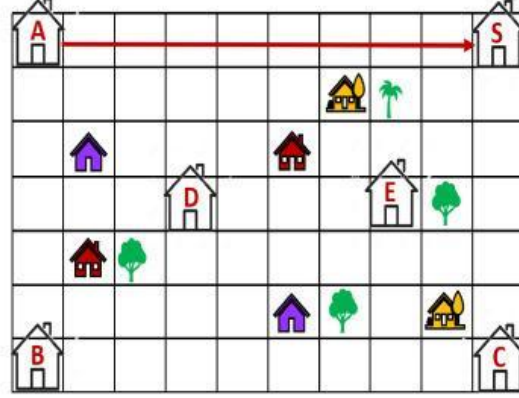
التهينة

أوجدى الطرق البديلة

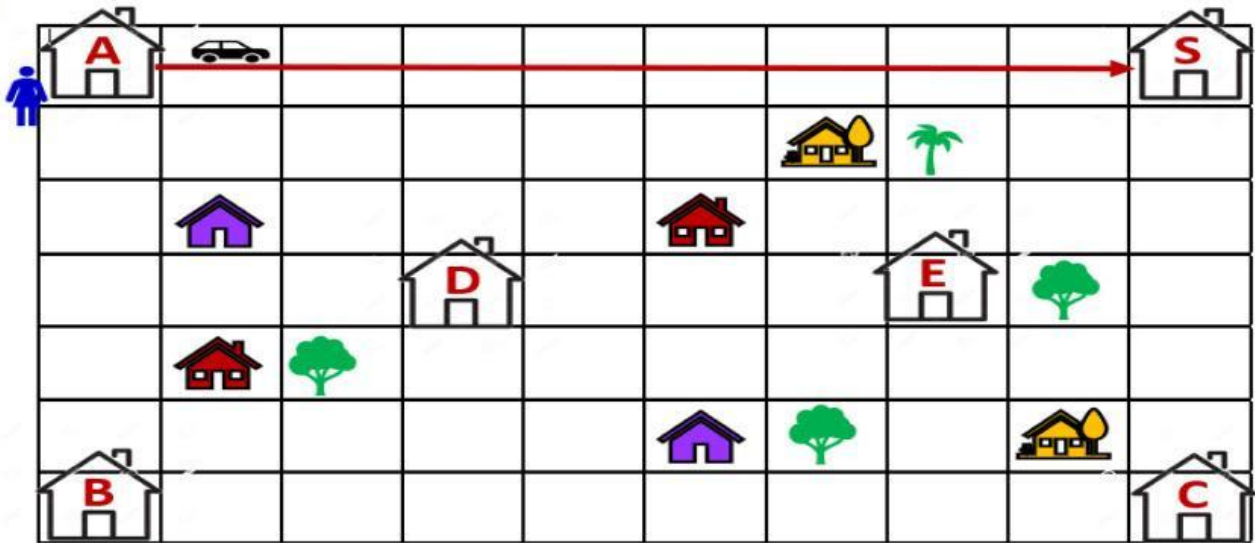


تتجه علياء بسيارتها من منزلها (A) الى
مدرستها (S) لكن بسبب أشغال في الطريق
يجب على عليها اختيار طريق بديل .

ارسمي باستخدام الأسهم الطرق البديلة التي
يمكن لعلياء أن تسلكها لبلوغ مدرستها، حيث
يمكنها المرور فقط بين المنازل المشار إليها
بالأحرف لأنها الأكثر أمانا



- ## التسامح



- التسامح

الهدف الأول

 غير فرص تعلم دائمة ومبتكرة وذات جودة عالية للمجتمع القطري

1. يتعرف على نص قانون هيس لحساب التغير الكلي في المحتوى الحراري لأي تفاعل كيميائي
2. يفسر كفاءة قانون هيس في حساب الغير الكلي في المحتوى الحراري لأي تفاعل كيميائي .

التسامح

الهدف
الأول

تعتمد العديد من الحسابات الكيميائية على قانون وضعه العالم هس عام 1840



نص قانون هيس

ينص قانون هس على أن التغير الكلي في المحتوى الحراري لأي تفاعل هو مجموع التغيرات في المحتوى الحراري لأية سلسلة من التفاعلات التي تنتج المواد النهائية نفسها تحت ضغط ثابت

1. يتعرف على نص قانون هيس لحساب التغير الكلي في المحتوى الحراري لأي تفاعل كيميائي
2. يفسر كفاءة قانون هيس في حساب الغير الكلي في المحتوى الحراري لأي تفاعل كيميائي .

قانون هيس 1

4/15/2025 1:45 PM

التسامح

عزيزتي الطالبة حاولي أن توضحي معنى قانون هيس
بكلماتك الخاصة

الهدف
الأول

<https://padlet.com/haiffer1971/padlet-svd3tyiaicnbjtv5>

توضيح

أي أن التغير الكلي في المحتوى الحراري لأي تفاعل كيميائي تحت ضغط ثابت يساوي كمية ثابتة سواء تم التفاعل في خطوة واحدة أو عدة خطوات

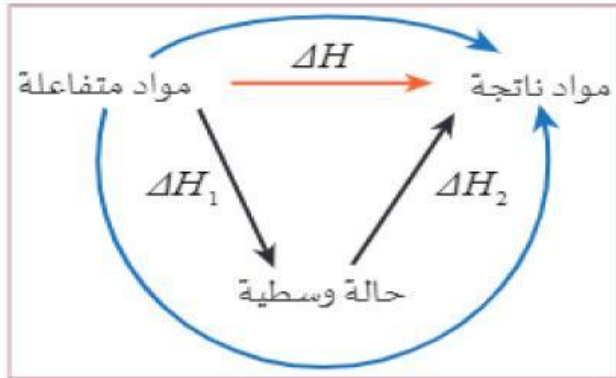
LIVEWORKSHEETS

فيير فرص تعلم دائمة ومبتكرة وذات جودة عالية للمجتمع القطري

- ابحث في الكتاب المدرسي ص 131 الفقرة الأولى عن سبب استخدام قانون هيس

ما المقصود بالحالة الدالة ؟

- التسامح



1. يتعرف على نص قانون هيس لحساب التغير الكلي في المحتوى الحراري لأي تفاعل كيميائي
2. يفسر كفاءة قانون هيس في حساب الغير الكلي في المحتوى الحراري لأي تفاعل كيميائي .

قانون هيس 1

4/15/2025 1:45 PM

التسامح

من خلال قراءة الكتاب المدرسي ص 131 الفقرة الثانية
حدد الحالات التي يطبق فيها قانون هيس