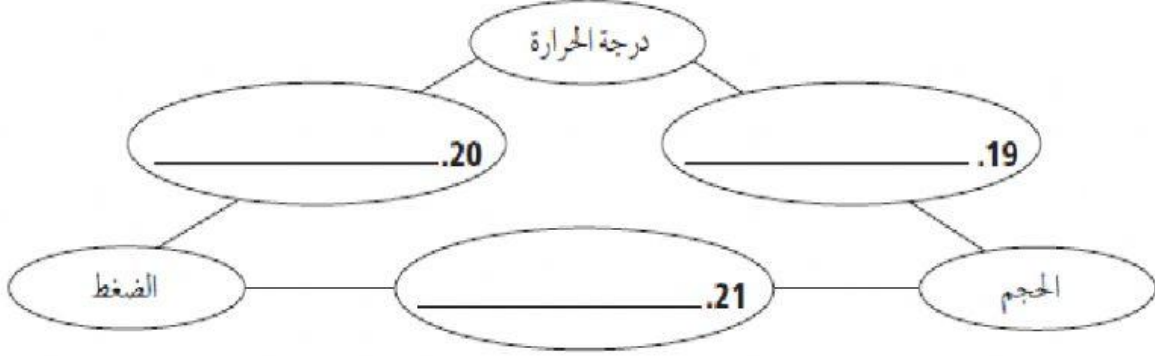


قوانين الغازات ٢

اقرأ، في كتابك، حول العلاقة بين درجة الحرارة، والضغط، والحجم لعينة من الغاز.

املا الفراغ فيما بين المتغيرات في خريطة المفاهيم أدناه؛ لتبين ما إذا كانت المتغيرات تناسب مع بعضها تناسباً عكسياً أم طردياً، بكتابة كلمة طردي، أو عكسي بين المتغيرات.



اقرأ في كتابك حول القانون العام للغازات ومبدأ أفوجادرو.

ضع دائرة حول رمز أفضل إجابة لإكمال الجملة، أو إجابة السؤال فيما يلي:

22. المتغير الذي يبقى ثابتاً عند استخدام القانون العام للغازات هو:

a. كمية الغاز b. الضغط c. درجة الحرارة d. الحجم

23. يمكن استخدام معادلة القانون العام للغازات عوضاً عن أي من معادلات القوانين التالية؟

a. قانون بويل b. قانون شارل c. قانون جاي - لوساك d. كل ما سبق