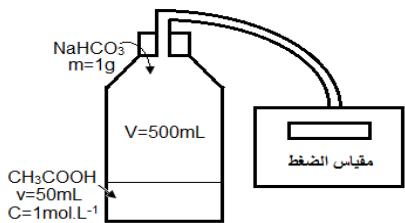


## تتبع تحول كيميائي

# Suivi d'une transformation chimique



**نشاط 1:** دراسة تحول كيميائي يتكون خلاه ناتج غازي.

نقوم بإنجاز التجربة الممثلة جانباً.

✓ قبل إضافة هيدروجينوكربونات الصوديوم نقرأ الضغط  $p_1$ .

✓ بعد توقف التفاعل نقرأ قيمة الضغط الجديد  $p_2$ .

1. ينتج عن التحول غاز يعكر ماء الجير، أكتب معادلة التفاعل.

2. باستعمال معادلة الغازات الكاملة بين أن:  $n(CO_2) = \frac{\Delta p.(V-v)}{R.T}$  ثم أحسب قيمتها.

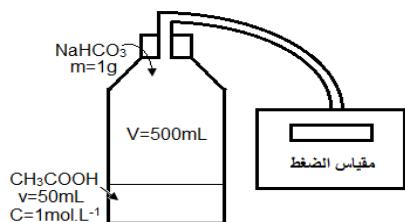
3. احسب كميات مادة المتفاعلات في الحالة البدئية.

4. أنجز الجدول الوصفي.

5. حدد المتفاعل المد في هذه الحالة. ثم استنتاج حصيلة المادة.

## تتبع تحول كيميائي

# Suivi d'une transformation chimique



**نشاط 1:** دراسة تحول كيميائي يتكون خلاه ناتج غازي.

نقوم بإنجاز التجربة الممثلة جانباً.

✓ قبل إضافة هيدروجينوكربونات الصوديوم نقرأ الضغط  $p_1$ .

✓ بعد توقف التفاعل نقرأ قيمة الضغط الجديد  $p_2$ .

1. ينتج عن التحول غاز يعكر ماء الجير، أكتب معادلة التفاعل.

2. باستعمال معادلة الغازات الكاملة بين أن:  $n(CO_2) = \frac{\Delta p.(V-v)}{R.T}$  ثم أحسب قيمتها.

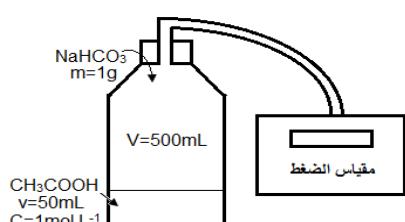
3. احسب كميات مادة المتفاعلات في الحالة البدئية.

4. أنجز الجدول الوصفي.

5. حدد المتفاعل المد في هذه الحالة. ثم استنتاج حصيلة المادة.

## تتبع تحول كيميائي

# Suivi d'une transformation chimique



**نشاط 1:** دراسة تحول كيميائي يتكون خلاه ناتج غازي.

نقوم بإنجاز التجربة الممثلة جانباً.

✓ قبل إضافة هيدروجينوكربونات الصوديوم نقرأ الضغط  $p_1$ .

✓ بعد توقف التفاعل نقرأ قيمة الضغط الجديد  $p_2$ .

1. ينتج عن التحول غاز يعكر ماء الجير، أكتب معادلة التفاعل.

2. باستعمال معادلة الغازات الكاملة بين أن:  $n(CO_2) = \frac{\Delta p.(V-v)}{R.T}$  ثم أحسب قيمتها.

3. احسب كميات مادة المتفاعلات في الحالة البدئية.

4. أنجز الجدول الوصفي.

5. حدد المتفاعل المد في هذه الحالة. ثم استنتاج حصيلة المادة.