

15. **التخيّص** ما المؤشر الذي يدل على أن أي تغيير كيميائي يحدث في الصورة أدناه؟ اذكر المؤشرات الأخرى التي تدل على التغييرات الكيميائية؟



16. **الكتابة التوضيحية** اشرح كيّفية تبع هذه المعادلة الكيميائية
قانون حفظ الكتلة، $2H_2 + O_2 = 2H_2O$

ظهور فقاعات

عدد ذرات كل عنصر في المتفاعلات = عدد ذراته في الناتج

5. ادرس الرسم التخطيطي أدناه.



وفقاً لقانون حفظ الكتلة، يكون لكلا جانبي الشئيم

- A ترتيب الذرات نفسه.
- B عدد الذرات نفسه بكل نوع.
- C الفيروس في حالة الماء نفسها.
- D عدد متساوٍ من المواد المتفاعلة والنتائج.

فعلي دائرة حول أفضل إجابة بكل سؤال.

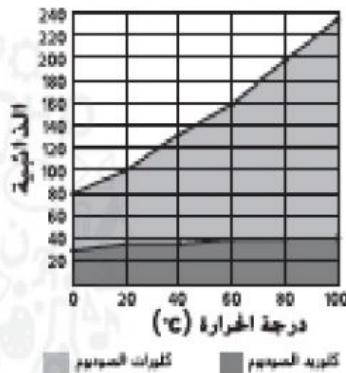
3. نجح طالب في فصل الخليط الموجود في الدورق الثاني. ما النواة - على الأرجح - التي كانت موجودة في الدورق؟



- A الزمل وبرادة الحديد
B الماء والملح
C الزمل والماء
D صودا الخبز والخل

4. من خصائص القاعدة؟
A فلقة صابونية.
B الطعم الحامضي
C إتاع أيونات الهيدروجين في الماء
D نجعل ورق قاتع الشمس الأزرق يتحول إلى اللون الأحمر.

1. يختار المؤسسة التبانية أدناه دائمة مائتين. ما العبرة التي يمكن استنتاجها؟



- A في درجة 0 °C يكون كلوريد الصوديوم أكثر قابلية للذوبان في الماء من كلورات الصوديوم.
B في 100 °C. يكون لكلا الماءين الذائية نفسياً
C تزيد ذائبية كلورات الصوديوم مع ارتفاع درجة حرارة الماء.
D كلوريد الصوديوم لا يذوب.

2. السكر ($C_6H_{12}O_6$) والبيوتان (C_4H_{10}) عبارة عن جزيئات... أي من العبارات التالية صحيحة؟

- A السكر والبيوتان يحتويان على النوع نفسه من الذرات.
B عند الذرات في السكر أكثر من البيوتان.
C السكر والبيوتان يتكونان من نوعين من الذرات.
D السكر والبيوتان غازات.