1- الانتروبي والتي يرمز لها بالحرف S تعبر عن:

☐ المحتوى الحراري للمادة. ☐ درجة حرارة النظام. ☐ درجة الفوضى في النظام. ☐ تلقائية التفاعل.

2- تميل التغيرات الفيزيائية و الكيميائية نحو:

☐ المحتوى الحراري الأكبر. ☐ التغيرات الماصة للحرارة. ☐ الفوضى وعدم التنظيم. ☐ التنظيم في اشكال هندسية معينة.

3- **أكبر انتروبي للماء تكون وهو في حالة:**

☐ السائلة ☐ ثلج ☐ جليد ☐ بخار

4- تفتيت المادة يعمل على:

☐ زيادة الانتروبي لها وكذلك زيادة السطح.

☐ زيادة المحتوى الحراري لها و كذلك زيادة السطح.

☐ تقليل الانتروبي لها و تقليل السطح.

☐ تقليل المحتوى الحراري لها و زيادة السطح.

5- يميل الانتروبي إلى الزيادة في التفاعلات:

☐ التي يكون فيها العدد الإجمالي للجسيمات الناتجة أقل منه للجسيمات المتفاعلة.

☐ التي يكون فيها عدد المولات الغازية الناتجة أكبر منه في المواد المتفاعلة.

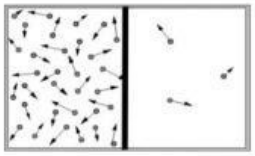
☐ التي تؤدي إلى تكوين نواتج.

☐ جميع التفاعلات التلقائية.

6- بارتفاع درجة حرارة المادة يزداد جميع ما يلي عدا واحدا هو:

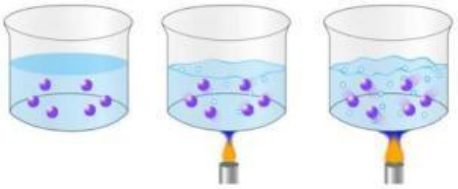
☐ المحتوى الحرارى ☐ الإنتروبي ☐ الإنثالبي ☐ درجة التنظيم في المادة

$$2H_2O_{(l)} \xrightarrow{\text{تحليل كهربائي}} 2H_{2(g)} + O_{2(g)}$$



عندما يكون عدد مولات النواتج اكثر من المتفاعلات فإن الانتروبي .....

ΔS



عند زيادة درجة الحرارة فإن الانتروبي .....

ΔS

LIVEWORKSHEETS