

Name _____

1)

Which of the following is the correct definition of Stoichiometry?

أي مما يلي هو التعريف الصحيح للحسابات الكيميائية؟

It is the mass by grams of one mole of any pure substance

هي كتلة المول الواحد بالجرامات لأي عنصر نقي

It is the percent by mass of each element in a compound

هي النسبة المئوية بحسب الكتلة لكل عنصر في مركب ما

It is the study of quantitative relationships between the amounts of reactants used and amounts of products formed by a chemical reaction

هي دراسة العلاقات الكمية بين المواد المتفاعلة المستخدمة والنواتج المتكونة على إثر تفاعل كيميائي

It is a ratio between the numbers of moles of any two of the substances in a balanced chemical equation

هي نسبة بين أعداد مولات أي اثنين من المواد في معادلة كيميائية موزونة

2)

Stoichiometry is based on the law of

الحسابات الكيميائية تستند على قانون

Constant mole ratios

النسب المولية الثابتة

Avogadro's constant

ثابت أفوجادروا

Conservation of energy

حفظ الطاقة

Conservation of mass

حفظ الكتلة

3)

In the equation below,

Which of the following mole ratio is **NOT** correct?

في المعادلة أدناه،

أي النسب المولية التالية ليست صحيحة؟



$$\frac{3 \text{ mol } C}{2 \text{ mol } B}$$

$$\frac{2 \text{ mol } C}{3 \text{ mol } B}$$

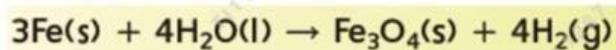
$$\frac{4 \text{ mol } A}{2 \text{ mol } C}$$

$$\frac{4 \text{ mol } A}{3 \text{ mol } B}$$

4)

What is the number of mole ratios you can write for the following chemical reaction?

كم عدد النسب المولية التي يمكنك كتابتها للتفاعل التالي؟



12

30

20

6