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 النواتج 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	○

LIVEWORKSHEETS

3)

In the equation below,

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

في المعادلة أدناه،

أي النسب المولية التالية **ليست** صحيحة؟

$$4A + 3B \rightarrow 2C$$

- $\frac{3\ mol\ C}{2\ mol\ B}$
- $\frac{2\ mol\ C}{3\ mol\ B}$
- $\frac{4\ mol\ A}{2\ mol\ C}$
- $\frac{4\ mol\ A}{3\ mol\ B}$

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؟

$$3Fe(s) + 4H_2O(l) \rightarrow Fe_3O_4(s) + 4H_2(g)$$

- 12
- 30
- 20
- 6

LIVEWORKSHEETS