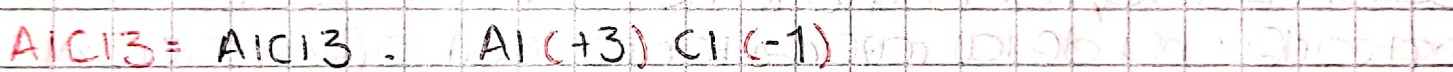
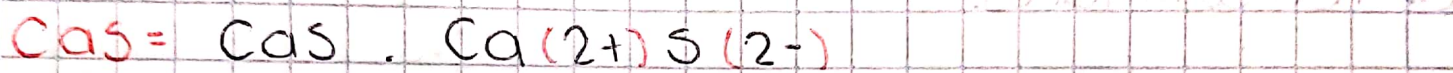
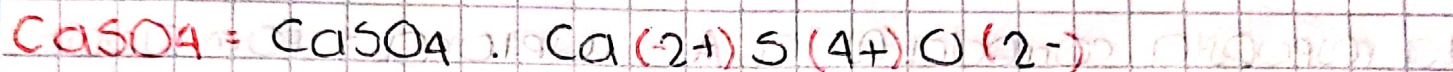
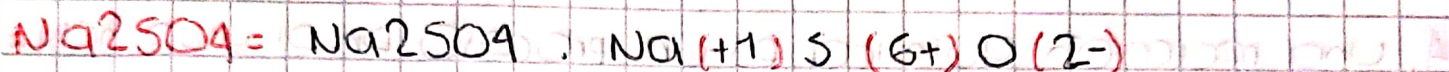


Hallar el número de oxidación de los siguientes compuestos.



Responder las siguientes preguntas.

1. La oxidación se define como

la respuesta correcta es la **A** = el aumento de oxígeno.

2. La reducción se define como.

la respuesta correcta es la **C** = la ganancia de electrones por un átomo o un grupo de átomos.

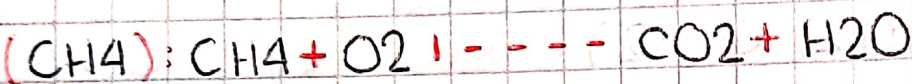
3. En la ecuación: $PbS + H_2O_2 \rightarrow PbSO_4 + H_2O$
los coeficientes que balancean las ecuaciones son:

la respuesta correcta es la B - 1.4.1.4

4. Una reacción química es un proceso en el que hay:

la respuesta correcta es la A - ruptura y formación de nuevos enlaces.

5. Un estudiante propone la siguiente ecuación para la combustión del metano



El estudiante no está seguro de si la ecuación está balanceada, por lo que le pide a su profesor explicarle una de las razones por la cual la (explicación) ecuación está o no balanceada. ¿Qué debería responderle el profesor?

la respuesta correcta es la C - no está balanceada porque hay 4 átomos de hidrógeno en los reactivos y 2 átomos de hidrógeno en los productos.

6. Proceso por el cual las sustancias químicas que se ponen en contacto se transforman y dan lugar a nuevas sustancias

la respuesta correcta es la D - reacción química.