

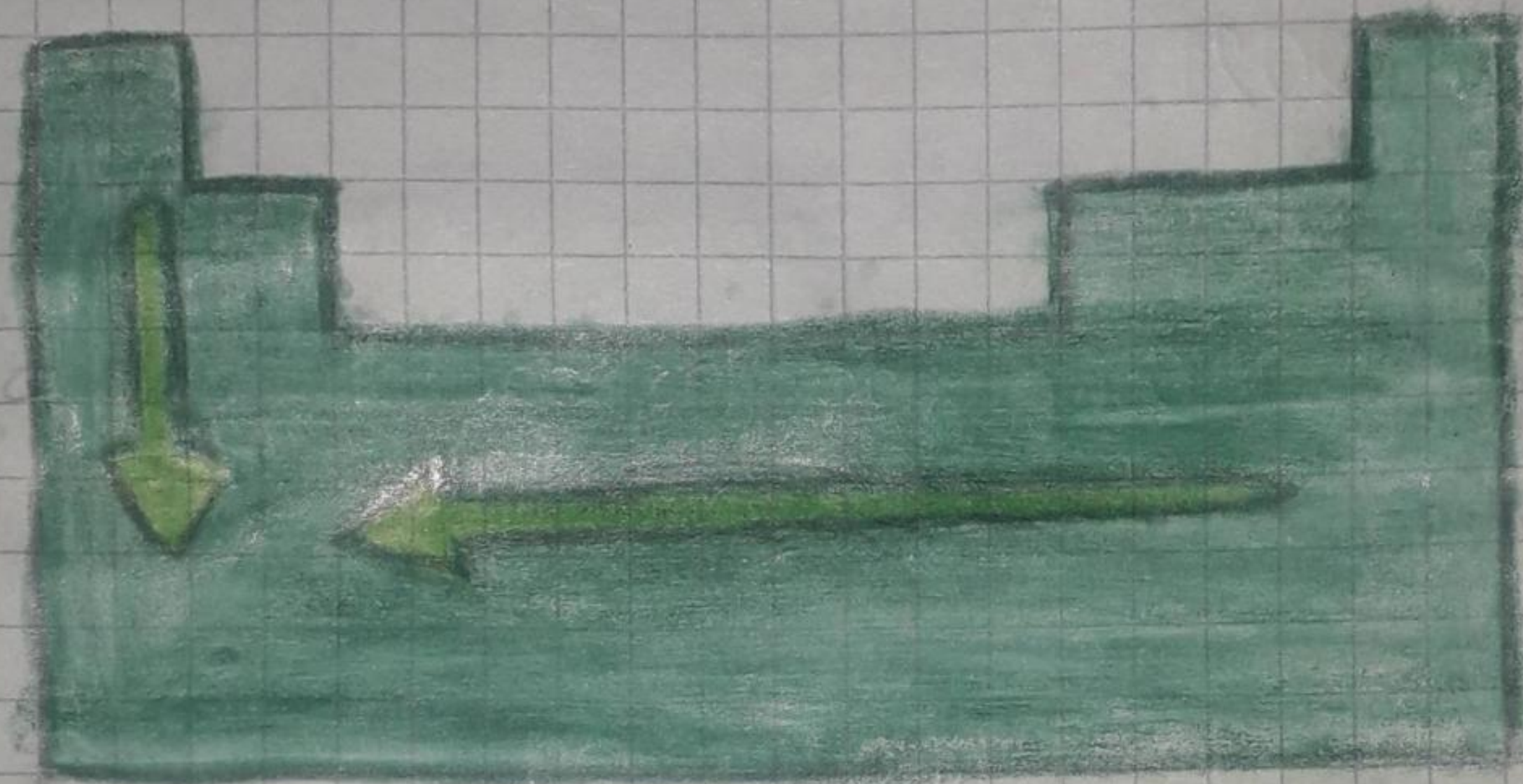
19 de Abril

Proposito: Comprende las características de las propiedades periódicas.

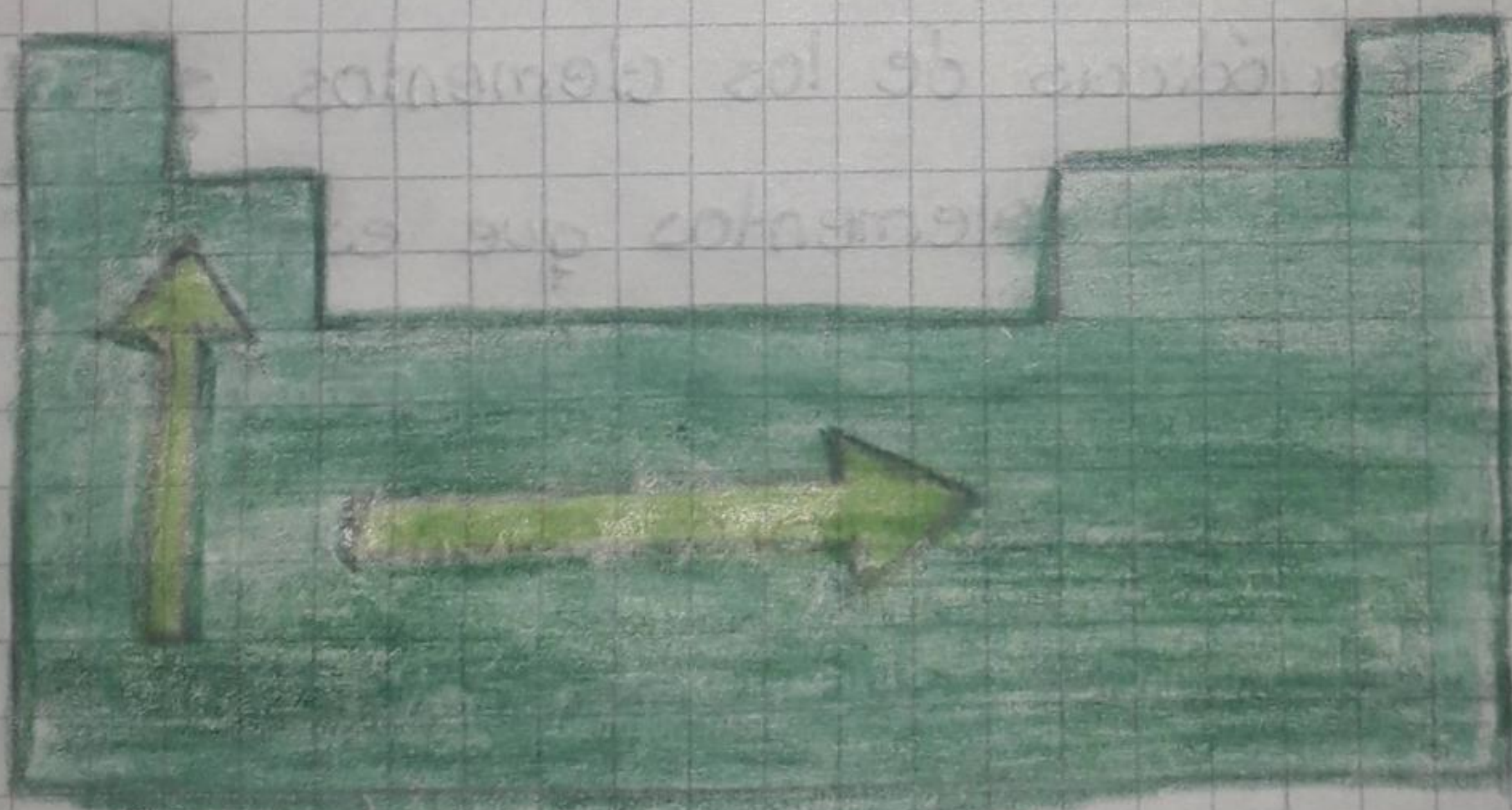
PROPIEDADES PERIÓDICAS

■ Las propiedades periódicas de los elementos son las características de los elementos que están relacionadas por su ubicación en la tabla periódica de acuerdo a su número atómico, conociendo sus valores se puede determinar sus propiedades químicas del elemento, se denomina periódicas porque se repiten de modo regular en la tabla periódica, estas propiedades son

■ **Radio Atómico:** Identifica la distancia que existe entre el núcleo y el orbital más externo de un átomo. Por medio del radio atómico se determina el tamaño del átomo.



■ **Energía de ionización:** Es la energía necesaria para separar un electrón en su estado fundamental de un átomo de un elemento en estado gaseoso.



DD MM AA

■ **Afinidad electrónica:** Se define como la energía liberada cuando un átomo gaseoso neutro en su estado fundamental (de mínima energía) captura un electrón y forma un ion mono negativo.



■ **Electronegatividad:** Es la capacidad de un átomo para atraer a los electrones, cuando forma un enlace químico en una molécula.

