

El cobre, un metal conocido desde épocas remotas, se utiliza en cables eléctricos y en monedas, entre otras cosas. Las masas atómicas de sus dos isótopos estables, $^{63}_{29}\text{Cu}$ (69,09%) y $^{65}_{29}\text{Cu}$ (30,91%), son 62,93 uma y 64,9278 uma, respectivamente. Calcule la masa atómica promedio del cobre. Los porcentajes que aparecen entre paréntesis se refieren a la abundancia relativa.