

REPETITIONSAUFGABEN

Thema „Stöchiometrie I“

- 1) Was sagen die beiden Grundgesetze der Stöchiometrie aus? Konnte ich sehr gut gar nicht lösen
- 2) Benenne folgende Buchstaben, erkläre was sie bedeuten und notiere deren Einheiten: n, N, N_A, m, M. Konnte ich sehr gut gar nicht lösen
- 3) Wir betrachten die Verbindung Wasserstoffperoxid (H₂O₂). Wie gross sind das Anzahl- und das Massenverhältnis dieser Verbindung? Konnte ich sehr gut gar nicht lösen
- 4) Bestimme die molare Masse von Magnesiumchlorid (MgCl₂). Konnte ich sehr gut gar nicht lösen
- 5) Erkläre den Molbegriff. Konnte ich sehr gut gar nicht lösen
- 6) Wieso kann man den Wert der Atommasseneinheit eines Stoffes aus dem PSE mit dem Wert der molaren Masse gleichsetzen? Konnte ich sehr gut gar nicht lösen
- 7) Wie gross ist die Stoffmenge von 25g Wasser? Konnte ich sehr gut gar nicht lösen
- 8) Wie schwer sind 1'000'000 Kupferatome? Konnte ich sehr gut gar nicht lösen
- 9) Gleiche folgende Reaktionsgleichung aus: Cu + FeCl₃ => CuCl₂ + Fe Konnte ich sehr gut gar nicht lösen
- 10) Wie viel Magnesiumbromid (MgBr₂) entsteht bei der vollständigen Reaktion von 100g Magnesium mit Brom? Konnte ich sehr gut gar nicht lösen
- 11) Wie viel Kupfer braucht man, um 135g Fluor vollständig zu Kupfer(II)-fluorid (CuF₂) reagieren zu lassen? Konnte ich sehr gut gar nicht lösen

Eigeneinschätzung zu diesem Kapitel / Was muss ich nochmals anschauen?