

CSGN

/5 Chimie 2h : INTERRO 3A :

27/10/15

Nom, prénom :

Chimie quantitative solutions : dilutions

5eD E

---

Indique les étapes de ton calcul, les grandeurs intermédiaires, identifie chaque chiffre par une grandeur, n'oublie aucune unité.  
On souhaite préparer 350 mL d'une solution 0,4 M en éthanol à partir d'une solution d'éthanol à 25°. Comment procéder ?  
Info, l'éthanol est un liquide dont la densité vaut 0,79.

CSGN

/5 Chimie 2h : INTERRO 3B :

27/10/15

Nom, prénom :

Chimie quantitative solutions

5eD E

---

Indique les étapes de ton calcul, les grandeurs intermédiaires, identifie chaque chiffre par une grandeur, n'oublie aucune unité.  
On souhaite préparer 250 mL d'une solution 0,3 M en acide bromhydrique à partir d'une solution à 8% en acide bromhydrique.  
Cette solution a une masse volumique de 1,12 g/mL. Comment procéder ?