

Interrogation de cours : solutions et concentration massique

On réalise une solution avec 4,5 g de chlorure de potassium et 100 mL d'eau.

1. Qui est le soluté et qui est le solvant ? Justifier votre réponse.
2. Comment appelle-t-on un telle solution ?
3. Définir la concentration massique (avec formule et unités).
4. Calculer la concentration massique en soluté de la solution ci-dessus.

Interrogation de cours : solutions et concentration massique

On réalise une solution avec 4,5 g de chlorure de potassium et 100 mL d'eau.

1. Qui est le soluté et qui est le solvant ? Justifier votre réponse.
2. Comment appelle-t-on un telle solution ?
3. Définir la concentration massique (avec formule et unités).
4. Calculer la concentration massique en soluté de la solution ci-dessus.

Interrogation de cours : solutions et concentration massique

On réalise une solution avec 1,5 g de chlorure de sodium et 20 mL d'eau.

1. Qui est le soluté et qui est le solvant ? Justifier votre réponse.
2. Comment appelle-t-on un telle solution ?
3. Définir la concentration massique (avec formule et unités).
4. Calculer la concentration massique en soluté de la solution ci-dessus.

Interrogation de cours : solutions et concentration massique

On réalise une solution avec 1,5 g de chlorure de sodium et 20 mL d'eau.

1. Qui est le soluté et qui est le solvant ? Justifier votre réponse.
2. Comment appelle-t-on un telle solution ?
3. Définir la concentration massique (avec formule et unités).
4. Calculer la concentration massique en soluté de la solution ci-dessus.