

Dokeau
Adrien

Évaluation de chimie

Exercice 2 =

- 1) Le gaz formé est du dihydrogène (H_2)
- 2) Les ions mis en évidence sont les ions zinc (Zn^{2+}) car le précipité est blanc.
- 3) La pièce est composée de zinc car on trouve des ions zinc dans le précipité et c'est un métal qui réagit avec l'acide chlorhydrique.
- 4) Les réactifs sont le zinc et l'acide chlorhydrique.
- 5)
- 6) Ce sont les ions hydrogène et les ions chlorures.
- 7) Les produits sont le dihydrogène et le chlorure de zinc.
- 8) On parle de transformation chimique car il y a transformation de matière (on passe de solide à gaz).
- 9) Le bilan de cette transformation chimique =
Acide chlorhydrique + zinc $\rightarrow$ dihydrogène + chlorure de zinc