

**7** La proposition A n'est pas une bonne réponse car la réaction se produit aussi si les réactifs ne sont pas séparés.

La proposition B est une bonne réponse.

La proposition C n'est pas une bonne réponse car la séparation des réactifs n'accélère pas la réaction.

**8** La proposition A est une bonne réponse.

La proposition B est une bonne réponse.

La proposition C n'est pas une bonne réponse car c'est une lampe qui transforme l'énergie électrique en lumière, et non une pile.

**9** La proposition A n'est pas une bonne réponse car c'est la quantité de réactif limitant qui détermine la capacité d'une pile.

La proposition B est une bonne réponse.

La proposition C est une bonne réponse.

**10** La proposition A n'est pas une bonne réponse car c'est une demi-équation d'oxydo-réduction.

La proposition B n'est pas une bonne réponse car, à la borne + d'une pile, des électrons sont consommés.

La proposition C est une bonne réponse.

**11** La proposition A n'est pas une bonne réponse car les deux grandeurs ne sont pas liées.

La proposition B est une bonne réponse.

La proposition C est une bonne réponse.

**12** Les propositions A et B ne sont pas de bonnes réponses car, selon la nature de la borne qu'il constitue (positive ou négative), un métal peut voir sa masse diminuer ou augmenter.

La proposition C est une bonne réponse.