

UE1B – Biomolécules, génome,
bioénergétique, métabolisme

Annales Classées Corrigées

Introduction au métabolisme

SUJET

2014

QCM 30**Energétique cellulaire**

- A Les travaux cellulaires nécessitent de l'énergie, fournie aussi bien par l'hydrolyse de l'ATP que de l'ADP ou de l'AMP
- B Le glucose-6-phosphate est un composé à haut potentiel d'hydrolyse
- C La créatine-phosphate est un composé à haut potentiel d'hydrolyse
- D Le bilan énergétique de la dégradation d'une molécule de glucose est de 34 ou 36 ATP
- E Le bilan énergétique de la dégradation d'une molécule d'acide palmitique est de 132 ATP

2012

QCM 25**Stockage et utilisation de l'énergie**

- A Le stockage de l'énergie chimique se fait sous forme d'AMP
- B L'ATP comporte 2 liaisons phosphoanhydrides
- C L'ATP comporte une liaison ester à haut potentiel d'hydrolyse
- D La créatine phosphate est un composé à haut potentiel d'hydrolyse
- E L'acétyl-CoA comporte une liaison thioester à haut potentiel d'hydrolyse

2010

QCM 29 Énergétique cellulaire

- A La décarboxylation oxydative du pyruvate aboutit à la formation d'acétyl CoA
- B Le rendement énergétique (par atome de C) de la dégradation des acides aminés (exemple : alanine) est plus élevé que celui de la dégradation des glucides (exemple : glucose)
- C Les corps cétoniques sont utilisés comme carburant énergétique par les tissus périphériques (extra-hépatiques)
- D La dégradation des acides aminés en C3 aboutit au pyruvate
- E Le glucose-6-phosphate est un composé à haut potentiel d'hydrolyse