|  |  |
| --- | --- |
|  | **FICHA TÉCNICA DE CONSTRUCCIÓN DEL ÍTEM** |
|  | **No. Ítem**: **1** |
|
|
| **DATOS DEL ÍTEM** | **DATOS DEL AUTOR** |
| **Programa académico**: Ingeniería de Sistemas – Ingeniería de Producción – Ingeniería Industrial |  |
| **Prueba**: Biología General |  |
|  |
|  |
| **ÍTEM: COMPETENCIA ESPECÍFICA, CONTEXTO, ENUNCIADO Y OPCIONES DE RESPUESTA** |
| **Competencia específica señalada en el syllabus, que evalúa este ítem:** |
| **CONTEXTO - Caso - situación problémica**:La oxidación transforma glucosa a CO2 y H2O. Esta es una reacción exotérmica que dirige la síntesis de ATP, una reacción endotérmica; requiere cuatro etapas: glucólisis, reacción prep, ciclo de krebs y transferencia de electrones. La glucólisis, o glicólisis, es la vía metabólica encargada de oxidar la glucosa con la finalidad de obtener energía para la célula. |
| **ENUNCIADO**:A partir de la información anterior es posible decir que la glucosa se desdobla para producir: |
| **Opciones de respuesta**a. ADP.b. Fósforo.c. Piruvato.d. NAD. |
|
|
| **JUSTIFICACIÓN DE OPCIONES DE RESPUESTA** |
| Por qué NO es a: porque es un reactivo en la ecuación. |
| Por qué NO es b: porque es un reactivo en la ecuación. |
| Por qué NO es d: porque es un reactivo en la ecuación. |
| **CLAVE Y JUSTIFICACIÓN.**La clave es c porque es uno de los productos de la ecuación global del glicólisis. |
| **ESPECIFICACIONES DE DISEÑO: DIBUJOS, ECUACIONES Y / O GRÁFICOS**: |