Nome:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_Numero\_\_\_\_\_\_\_\_série\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_



Professor: Rudnei Salvino Avaliação Bimestral de física

1- Quando são colocados 12 moles de um gás em um recipiente com êmbolo que mantém a pressão igual a da atmosfera, inicialmente ocupando 2m³. Ao empurrar-se o êmbolo, o volume ocupado passa a ser 1m³. Considerando a pressão atmosférica igual a 100000N/m², qual é o trabalho realizado sob o gás?

2 –Qual a energia interna de 1,5 mols de um gás perfeito na temperatura de 20°C? Considere R=8,31 J/mol.K.

3-Marque V ou F relacionado ao conteúdo estudado:

( ) A primeira lei da termodinâmica pode ser traduzida pela seguinte afirmação : “ A energia não pode ser criada nem destruída , mas somente transformada de uma espécie em outra”

( ) o calor flui , espontaneamente , de um corpo mais frio para um corpo mais quente

4- Ligue as alternativas com seus respectivos estudos:

Trabalho de um gas maquina a vapor

Trabalho com pressão constante Embolo ,gás.

Trabalho de uma transformação ciclica positivo para ciclo horario e negativo para ciclo anti-horario

5-Complete a sentença abaixo:

Um \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ pode realizar e receber trabalho. Se o \_\_\_\_\_\_ se expandiu, então ele realizou trabalho sobre o meio externo.

6-- Qual a energia interna de 5,5 mols de um gás perfeito na temperatura de 50°C? Considere R=8,65 J/mol.K.

Boa Prova!