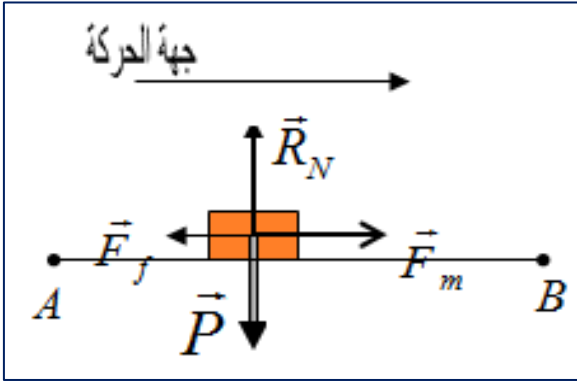


التمرين (01):

يتحرك جسم (S) على مستو أفقي (A B) (الشكل)
1. سمي كل قوة مؤثرة :



..... : $\vec{P}$

..... : $\vec{R}_N$

..... : $\vec{F}_m$

..... : $\vec{F}_f$

2. كيف تكون قيمة قوة الاحتكاك $\vec{F}_f$ حتى تكون الحركة :

..... أ / متسارعة

..... ب / منتظمة

..... ج / متباطئة

3. ما نوع هذا الاحتكاك * ما قيمة $\vec{R}_N$

يعطى : $F_m = 40 \text{ N}$; $g = 10 \text{ N/Kg}$; $m_s = 1 \text{ Kg}$

عرف الطاقة وأذكر أنواع الطاقة التي تعرفها

التمرين (02):

1. أحسب الكتلة المولية الجزيئية لكل منها: $M(H_2O) = \dots\dots\dots$

$M(NH_3) = \dots\dots\dots$; $M(CH_4) = \dots\dots\dots$

2. أكمل النقاط:

الحجم المولي لغاز رمزه وفي الشروط النظامية من و قيمته

- وحدة كمية المادة هي ونحسبها في الحالة الصلبة - والسائلة - بالعلاقة وفي الحالة الغازية بالعلاقة وفي المحاليل المائية بالعلاقة

3. علاقة كمية المادة :

في حالة صلب: $n = \dots\dots\dots$ في حالة سائل: $n = \dots\dots\dots$ في حالة غاز: $n = \dots\dots\dots$

علاقة كمية المادة بحجم غاز: $n = \dots\dots\dots$

علاقة التركيز المولي: $C = \dots\dots\dots$ - علاقة التركيز الكتلي: $C_M = \dots\dots\dots$

العلاقة بين التركيز المولي والتركيز الكتلي :

علاقة التركيز المولي بدرجة النقاوة والكثافة :

قانون التمديد: معامل التمديد F :

التمرين (03):

1. لدينا رمز نواة العنصر الكيميائي A_ZX يمثل A و يمثل Z

2. لدينا ${}^{35}_{17}Cl$ أكمل ما يلي :

عدد البروتونات عدد النوترونات عدد الالكترونات