

الاختبار الثلاثي الثاني في مادة العلوم الفيزيائية

التمرين الأول:

أجب بـ صحيح أو خطأ مع تصحيح الخطأ:

1. 1 مول من الماء السائل و 1 مول من بخار الماء يحتويان على نفس العدد من الجزيئات.
2. يتعلق الحجم المولي بـ: الضغط، درجة الحرارة، و طبيعة الغاز.
3. إذا أثرت الجملة A على الجملة B بقوة $\vec{F}_{B/A}$ فإن الجملة B تؤثر ألياً على الجملة A بقوة $\vec{F}_{A/B}$.
4. جسم موضوع على الطاولة تؤثر عليه قوة الثقل \vec{P} ورد الفعل \vec{R} ، نقول عن \vec{P} و \vec{R} فعلين مترادفين .

التمرين الثاني :

1. متى نقول عن مرجع انه غاليلي او عطالي ؟

2. ما هو المرجع السطحي الأرضي ؟

3. نريد دراسة ثلاثة حركات:

- الحركة (1): حركة قمر اصطناعي يدور حول الأرض.
- الحركة (2): حركة كرة تسقط بدون سرعة ابتدائية من ارتفاع $h = 2m$.
- الحركة (3): حركة كوكب المريخ.

المطلوب: ما هو المرجع الذي تختره لدراسة كل حركة من الحركات المفترحة ؟

4. تسير سيارة بسرعة ثابتة على طريق أفقي، وفي لحظة تعتبرها مبدأ لقياس الأزمنة، يخرج طفل يده من النافذة (وهذا أمر غير مرغوب فيه) فيترك كرة تسقط من يده و من دون أن يقذفها.
- مثل المواقع المتتالية للكرة في مجالات زمنية متsequبة ومتقاربة (٢)

- في مرجع الرصيف

- ثم في مرجع السيارة

▪ هل الكرة تخضع لقوة ؟ عل.

- إذا كانت السيارة تسير بحركة مستقيمة متساوية، أين تسقط الكرة بالنسبة لوضع السيارة ؟ اشرح

موقع الكرة لحظة
تركها من طرف الطفل



التمرين الثالث

.1

1. للكبريت الطبيعي ثلاثة نظائر ^{32}S , ^{33}S و ^{34}S بنسب مئوية على الترتيب 4.2%, 0.7%، 95.1%. احسب الكتلة المولية الذرية لعنصر الكبريت.

2. احسب الكتل المولية الجزيئية لأنواع الكيميائية التالية : NH_3 ، NH_4SO_4 ، $\text{C}_8\text{H}_{10}\text{N}_4\text{O}_2$ الصيغة الجزيئية للكافيين $\text{C}_8\text{H}_{10}\text{N}_4\text{O}_2$ توجد في القهوة و الشاي وبعض المشروبات الغازية ، وهي مادة مهيجة وتصبح سامة إذا فاقت الجرعات التي يتناولها الإنسان 600 mg في اليوم الواحد .

1. احسب الكتلة المولية الجزيئية للكافيين .
2. احسب كمية المادة للكافيين المتواجدة في كأس قهوة يحتوي على 200 mg من الكافيين .
3. استنتج عدد جزيئات الكافيين في الكأس الواحد .
4. كم عدد كؤوس القهوة التي يمكن تناولها في اليوم الواحد دون مخافة التسمم بالكافيين ؟

المعطيات: $M(\text{N})=14\text{g/mol}$; $M(\text{O})=16\text{g/mol}$; $M(\text{C})=12\text{g/mol}$; $M(\text{H})=1\text{g/mol}$

$$N_A = 6.02 \times 10^{23}$$

.....
بال توفيق

اللهم لا سهل إلا ما جعلته سهلًا وأنت أنت جعلته العذن سهلًا

