

التمرين 10

www.pc-lycee.com

- يتفاعل الصوديوم مع الماء، فتكون أيونات Na^+ ، أيونات OH^- وثنائي الهيدروجين .
1. أكتب معادلة التفاعل الكيميائي الذي حصل.
 2. نستعمل في هذه التجربة الكتلة 0,23g من الصوديوم، والتي نضعها في الحجم 1L من الماء. أحسب كميات المادة البدئية للمتفاعلات.
 3. أنشئ جدولاً وصفياً لهذا التفاعل. استنتج المتفاعل المحد للتفاعل.
 4. أحسب كمية مادة الماء المتبقية في نهاية التفاعل. ما الذي يمكن استنتاجه بالنسبة لحجم المحلول المحصل عليه؟
 5. أحسب حجم ثنائي الهيدروجين الناتج .
 6. أحسب التراكيز النهائية لأيونات Na^+ و OH^- .
- معطيات: الكتلة الحجمية للماء: $\rho_e = 1000g.L^{-1}$.
الحجم المولي للغازات في ظروف التجربة: $V_m = 24mol.L^{-1}$

Mohammed Sobhi