

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 وصفاً 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