



الصف التاسع

# كيمياء

ورقة عمل (2)

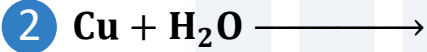
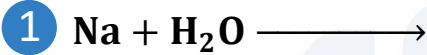
تفاعل الفلزات



**السؤال الأول :** ضع رمز الفلز (Na , K , Al , Mg) المناسب في كل مما يلي :

- 1 فلز يتفاعل مع الماء ببطء شديد عند وضعه في الماء البارد ، مُنتجًا كمية قليلة من غاز الهيدروجين ( )
- 2 فلز يتفاعل مع الماء بسرعة عالية جدًا ، مُنتجًا كمية كبيرة من الحرارة تؤدي إلى حرق غاز الهيدروجين بسرعة كبيرة بفرقة ( )
- 3 فلز يتفاعل بسرعة أكبر من الليثيوم وأقل من البوتاسيوم هو ( )
- 4 فلز لا يتفاعل مع الماء بسبب تكون طبقة عليه ( )

**السؤال الثاني :** أكمل المعادلات الكيميائية التي يُمكن حدوثها ثم أزلها :



جروب الواتساب 0788819621

**السؤال الثالث :** فسر كل مما يلي :

- 1 يُحفظ فلز الصوديوم تحت الكيروسين (الكاز) .....
- 2 يُحفظ فلز البوتاسيوم تحت البرافين .....

**السؤال الرابع :** ما هي مؤشرات تفاعل الفلزات مع الماء ؟

..... 2

..... 1

**السؤال الخامس :** رتب الفلزات (Mg , Li , Ca , Na) حسب سرعة تفاعلها مع الماء من اليمين إلى اليسار.

## انتهت الامتحان



منصة أساس التعليمية



**أ. مصطفى مكي**  
كيمياء



السحب عشوائي على المراتب لائق طالب يشارك بإعطائه

**الصف التاسع - الصف العاشر**



06 222 9990



0799 797 880

## الإجابات

**السؤال الأول :** ضع رمز الفلز (Na , K , Al , Mg) المناسب في كل مما يلي :

- 1 فلز يتفاعل مع الماء ببطء شديد عند وضعه في الماء البارد ، مُنتجًا كمية قليلة من غاز الهيدروجين **Mg**
- 2 فلز يتفاعل مع الماء بسرعة عالية جدًا ، مُنتجًا كمية كبيرة من الحرارة تؤدي إلى حرق غاز الهيدروجين بسرعة كبيرة بفرقة **K**
- 3 فلز يتفاعل بسرعة أكبر من الليثيوم وأقل من البوتاسيوم هو **Na**
- 4 فلز لا يتفاعل مع الماء بسبب تكون طبقة عليه **Al**

**السؤال الثاني :** أكمل المعادلات الكيميائية التي يُمكن حدوثها ثم أزلها :

- 1  $2\text{Na} + 2\text{H}_2\text{O} \longrightarrow 2\text{NaOH} + \text{H}_2 + \text{Heat}$
- 2  $\text{Cu} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$  لا يحدث تفاعل
- 3  $\text{Ca} + 2\text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{Ca(OH)}_2 + \text{H}_2 + \text{Heat}$

**السؤال الثالث :** فسر كل مما يلي :

- 1 يُحفظ فلز الصوديوم تحت الكيروسين (الكان) : وذلك لمنع تفاعل الصوديوم مع الهواء لكي لا يتأكسد ولمنع وصول الماء إليه لأنه يحترق بوجود الماء.
- 2 يُحفظ فلز البوتاسيوم تحت البرافين : وذلك لمنع تفاعل البوتاسيوم مع الهواء لكي لا يتأكسد ولمنع وصول الماء إليه لأنه يحترق بوجود الماء.

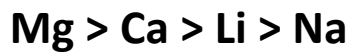


السؤال الرابع : ما هي مؤشرات تفاعل الفلزات مع الماء ؟

2 إنتاج كمية من الحرارة

1 تصاعد غاز الهيدروجين

السؤال الخامس : رتب الفلزات (Mg , Li , Ca , Na) حسب سرعة تفاعلها مع الماء من اليمين إلى اليسار.

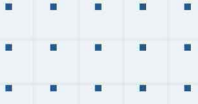


يمطيك ألف وافيّة يا فخم

ابعث نقطة اضيفك على الواتساب 0788819621

منصة أساس التعليمية





# فيديوهات شرح المادة بشكل كامل على بطاقات أساس

