# PHIẾU HỌC TẬP



## TÌM HIỂU VỀ TÍNH CHẤT HÓA HỌC CỦA PHOTPHO

*(Thời gian: 10 phút)*

### *Hãy hoàn thành các câu hỏi sau:*

**Câu 1:** Xác định số oxi hóa của P trong các đơn chất và hợp chất sau lần lượt là: P, $PH_3$, $H_3PO_4$, $P_2O_5$, $PCl_3$: …….

**Câu 2:** Dự đoán tính chất hóa học của P đơn chất

A. Chỉ có tính khử. B. Chỉ có tính oxi hóa.

C. Vừa có tính oxi hóa, vừa có tính khử. D. Vừa có tính axit, vừa có tính bazo.

**Câu 3:** $\mathbf{3Ca + 2P \rightarrow Ca_3P_2}$

Trong phản ứng với Canxi, P thay đổi số oxi hóa từ ….. sang …. . P là chất ……

**Câu 4**: Click vào ô màu xanh bên cạnh, quan sát video thí nghiệm, ghi lại hiện tượng và viết PTHH

Hiện tượng: ……..

PTHH: ……..

Vai trò của P: …….

**Câu 5:** Click vào ô màu xanh bên cạnh, quan sát video thí nghiệm, ghi lại hiện tượng và viết PTHH

Hiện tượng: ……..

PTHH: ……..

Vai trò của P:…….

Từ câu 3,4 và 5 rút ra kết luận về tính chất hóa học của P:

……

LIVEWORKSHEETS